الوحدة الأولى

الكهرباء والمغناطيسية

الدرس الأول المغناطيسيّ المتولّد عن التيارات الكهربائية

المغناطيس: هو كل جسم يمتاز بخاصية جذب الجسام الحديدية له وله قطبان متلقان في طبيعتهما قطب شمال وقطب جنوبي. تجربة اورستد: تبين الأثر المغناطيس لتيار كهربائي.

نضع ابرة مغناطيسية بشكل موازي لسلك ناقل للتيار الكهربائي ونمرر فيه تيار فنلاحظ انحراف الابرة مما يدل على ان للتيار الكهربائي اثر مغناطيسي . أستئتج:

- يتولد حقل مغناطيسي نتيجة مرور تيار كهربائي في الساق النحاسية الثخينة.
- تزداد شدة الحقل المغناطيسي المتولد عن التيار الكهربائي بزيادة شدة التيار المار في الساق النحاسية الثخينة.
 - زيادة سرعة الإبرة المغناطيسية يدل على شدة الحقل المغناطيسي المتولد في الساق النحاسية الثخينة.
 - يتولد عن التيار الكهربائي حقل مغناطيسي في المنطقة المحيطة به.

	فيسي في المنطقة المخيف ب-	پولد عل الليار المهربائي معاد
الحقل المغناطيسي المتولد عن تيار كهربائي حلزوني (وشيعة)	الحقل المغناطيسي المتولد عن تيار كهرباني دائري (ملف)	الحقل المغناطيسي المتولد عن تيار كهرباني مستقيم لانهاني في الطول
\$ \(\tag{0000000} \)	N O S	
-خطوط الحقل المغناطيسي مستقيمات متوازية داخل الوشيعة، بعيداً عن وجهيها وجوانبها ،تنحني عند خروجها من وجهي الوشيعة لتصبح مغلقة.	تكون خطوط الحقل منحنيات مغلقة تحيط جميعها بنقطة تقاطع السلك بالورقة، وتكون على شكل خط مستقيم في مركز الملف.	خطوط الحقل المغناطيسي لتيار كهربائي مستقيم، عبارة عن دوائر متحدة المركز.
-تُعطى شدة المغناطيسي الناتج في مركز الوشيعة بالعلاقة: $B = 4\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L}$	تعطى شدة الحقل المغناطيسي الناتج عن سلك دائري في مركزه O بالعلاقة: $B = 2\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{R}$	-تُعطى شدة الحقل المغناطيسي الناتج عن سلك مستقيم بالعلاقة : $B = 2 \times 10^{-7} \frac{I}{d}$
حيث: В شدة الحقل المغناطيسي وتقدر في الجملة الدولية بواحدة النسلا T. ا شدة التيار الكهربائي وتقدر في الجملة الدولية بواحدة الأمبير A. ل طول الوشيعة ويقدر في الجملة الدولية بواحدة المتر m. N عدد لفات الوشيعة.	حيث: B شدة الحقل المغناطيسي وتقدر في الجملة الدولية بواحدة التسلا T. ا شدة التيار الكهربائي وتقدر في الجملة الدولية بواحدة الأمبير A. R:نصف قطر الملف ويقدر في الجملة الدولية بواحدة المتر m. N عدد لفات الملف.	حيث: B شدة الحقل المغناطيسي، وتقدر في الجملة الدولية بواحدة التسلا T. ا شدة التيار الكهربائي، وتقدر في الجملة الدولية بواحدة الأمبير A. b بُعد النقطة المدروسة عن الناقل المستقيم، وتقدر في الجملة الدولية بواحدة المتر m.

ما بأتي.	حيحة لكان م	الاجابة الص	_ اخت	الأول -	لسبهٔ ۱۱)
ها پائی:	ىيحە س ە	الأحجاب التصد	<u>- رحدر</u>	. (194)	سور ال

											•	
						ئي:	كل مما يأت	لصحيحة ا	الإجابة ا	: - اختر	<u>لأول</u>	ال ا
مغناه	شدّة الحقل الم	B، تكون	شُدَّته تساوي	مغناطيسياً	a حقلا ه	نه مسافا	طة تبعد ع	ولد في نه	مستقيم بُ	كهربائ <i>ي</i> ساوي:		-1
d -	$\frac{B}{2}$		c- 3B				b-2B			В	-a	
								:	عدة قياس	د هي و	التسا	_ ٢
حقل	d ـ شدة الـ	ن) - فرق الكمو	;	يار .	_ شدة الت	b	ليسي .	قل المغناد	شدّة الحا	-a	k
اطيس	ة الحقل المغنا	تكون شد	طول السلك، ف	ا نضاعف	ياً شدّته B	مغناطيس	لة ما حقلاً	٥ وفي نق ه	تقيم حوا	سلك مس	يولد	-٣
d -	. <u>B</u>		c-3B				b- 2B		A	В	-a	
					يًا:	مغناطيس	تولد حقلاً	يعة فإنها	ار في وش	ا يمر تيا	عندم	- £
	فقط.	الوشيعة أ	منتظماً داخل	b			جها.	يعة وخار.	اخل الوش	منتظماً د	-a	
			-غير منتظم.	d		<u> </u>	*	ية فقط.	ج الوشي	تظماً خار	c-منذ	
Β نز	طيسي شدته 3		ىركز الوشيعة . في مركز الو،									_0
	4B - d			В3 - с			B2 -	b		В	-a	
التي	عند زيادة شدة	÷	<i>ي</i> ف <i>ي</i> مركزه ٦	المغناطيس	مدّة الحقل		ي شدّته ، سي تصبح					_٦
001	T - d		0.03T -	C		().01T -b			0.06T	-a	
	ni 1 1-	.	* 1 1	1 11 7 1	11 1 1	- 121 7	1	1 11 1		_ •	*12+	

السؤال الثاني : - ضع إشارة / أمام العبارة الصحيحة وإشارة X أمام العبارة المعلوط فيها، ثم صححها في كل مما يأتي:

- ١- تزداد شدة الحقل المغناطيسي المتولد عن سلك مستقيم يمر فيه تيار كهربائي كلما ابتعدنا عنه. خطأ " تنقص شدة الحقل المغناطيسي المتولد عن سلك مستقيم يمر فيه تيار كهربائي كلما ابتعدنا عنا
 - ٢- أشعة الحقل المغناطيسي المتولدة عن تيار كهربائي ماسة لخطوط الحقل. صح.
- ٣- خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة داخل وشيعة يمر فيها تيار كهربائي تعامد محور الوشيعة. خطأ خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة داخل وشيعة يمر فيها تيار كهربائي توازي محور الوشيعة.
- ٤- خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة في مركز ملف دائري يمر فيه تيار كهربائي تنطبق على أقطار الملف. خطأ خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة في مركز ملف دائري يمر فيه تيار كهربائي تعامد أقطار الملف.

السوال الثالث: حل المسائل الأتية:

المسألة الأولى: سلك مستقيم طويل يمر فيه تيار متواصل شدته 10A المطلوب:

- ١- أحسب شدة الحقل المغناطيسي في نقطة A تبعد عن السلك 10cm.
- ٢- أحسب شدة الحقل المغناطيسي في نقطة B تبعد عن السلك 20cm.
 - ٣- قارن بين شدة الحقل المغناطيسي في الحالتين، ماذا نستنتج؟
- ٤- إذا كانت شدّة الحقل المغناطيسي في نقطة تساوي T-10 x 5، استنتج هل هذه النقطة أبعد أو أقرب من السلك بالنسبة للنقطة A؟

الحل:

A البعد عن النقطة
$$d_1=10$$
cm $d_1=\frac{10}{100}=0.1$ m $I=10$ A

$$B_1 = 2 \times 10^{-7} \xrightarrow{10} B_1 = 2 \times 10^{-5} T$$

B البعد عن النقطة
$$d_2 = 20 \text{ cm} = \frac{20}{100} = 0.2 \text{ m}$$
 - ۱

$$B_2 = 2 \times 10^{-7} \frac{(10)}{(0.2)} = \frac{B_1}{2} = 1 \times 10^{-5} \text{ T}$$

٣- نلاحظ أن B1 > B2 نستنتج كلما ابتعدنا عن السلك المستقيم تتناقص شدة الحقل المغناطيسي .

$$B_3 = 5 \times 10^{-6} \text{ T}$$
 $B_3 = 0.5 \times 10^{-5} \text{ T}$ -4

$$B_1 = 2 \times 10^{-5} \text{ T}$$

ومنه فأن النقطة أبعد من النقط A عن السلك . $B_3 < B_1$

كلما ابتعدنا عن السلك المستقيم يتناقص الحقل المغناطيسي المتولد عن التيار الكهربائي .

المسألة الثانية

منف دائر يتولد في مركزه حقل مغناطيسي شده $B = 10^{-4}$ عندما يمر فيه تيار شدّته 1A إذا كان نصف قطره الوسطي $B = 10^{-4}$.

الحل:

$$B = 2 \pi \times 10^{-7} N \frac{I}{R}$$

$$R = 2 \pi \text{ cm} = \frac{2\pi}{100} \text{ m}$$
 $B = 10^{-4} \text{ T}$ $I = 1 \text{ A}$ -المعطيات:

$$10^{-4} = 2 \pi \times 10^{-7} \,\mathrm{N}_{\frac{2\pi}{400}}^{(1)}$$
 $10^{-4} = 2\pi \times 10^{-7} \,\mathrm{N}_{\frac{100}{2\pi}}^{-100}$

. عدد اللهات
$$10^{-4} = 10^{-5} \times 10^{+2} \,\text{N}$$
 عدد اللهات $N = 10^{-4} = 10^{-5} \,\text{N}$

المسألة الثالثة: - وشيعة محيطها 0.4m، وطول سلكها 400m، يمر فيها تيار متواصل، شدّته 5A، طولها 20cm ، المطلوب حساب:

- ١- عدد لفات الوشيعة.
- ٢- شدّة الحقل المغناطيسي المتولد في مركز الوشيعة.
- ٣- شدة التيار الكهربائي المار في الوشيعة، عندما تصبح شدّة الحقل المغناطيسي في الوشيعة مثليّ ما كانت عليه.

$$B = 4 \pi \times 10^{-7NI}$$

 $r = \frac{0.4\pi}{2\pi} \,\text{m} = 0.2 \,\text{m}$

L = 400 m طول سلك الوشيعة

2r = 0.4 m = القطر

I = 5A

 $N = \frac{400}{0.4} = \frac{4000}{4}$

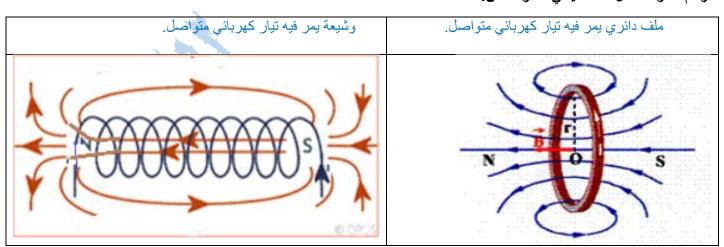
$$B = 4\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L} = 4\pi \times 10^{-7} \frac{(1000)(5)}{(0.2)} \qquad B = 2\pi \times 10^{-7} \times \frac{10^{-3} \times 5}{0.1} = 2\pi \times 5 \times 10^{-4} \times 10^{-7} \times 1$$

$$B = 2\pi \times 10^{-7} \times \frac{10^{-3} \times 5}{0.1} = 2\pi \times 5 \times 10^{-4} \times 10^{-5}$$

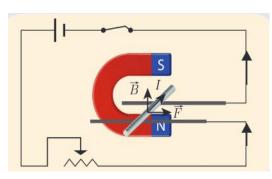
$$B = 10 \text{ m} \times 10^{-3} = \text{m} \times 10^{-2} \text{ T}$$

<u>السؤال الرابع:</u>

ارسم خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة عن:



الدرس الثاني تأثير الحقل المغناطيسي في التيار الكهربائية



-القوة الكهرطيسية:

تعريفها-هي قوة ثابتة الشدة تعمل على تحريك الساق عند امرار تيار كهربائي في الدارة بتأثير الحقل المغناطيسي .

نتائج هامة:

- يؤثر الحقل المغناطيسي على التيار الكهربائي بقوة نسميها الكهرطيسية.
- تتغير جهة القوة الكهرطيسية بتغير جهة التيار، أو بتغير جهة الحقل المغناطيسي.
- تزداد شدة القوة الكهرطيسية بازدياد، شدة الكهربائي المار وشدة الحقل المغناطيسي وطول الجزء من الناقل الخاضع لتأثير الحقل المغناطيسي.
 - تكون شدة القوة الكهرطيسية عُظمى عندما تتعامد خطوط الحقل المغناطيسي مع الساق التي يمر فيها التيار الكهربائي، وتعطى عندئذ بالعلاقة:

F=ILB

حيث: F: شدة القوة الكهر طيسية تقدر في الجملة الدولية بالنيوتن N.

- ا: شدة التيار الكهربائي وتقدر في الجملة الدولية بالأمبير A.
- B : شدة الحقل المغناطيسي وتقدر في الجملة الدولية بالتسلا T.
- L: طول الجزء من الناقل الخاضع للحقل المغناطيسي ويقدر في الجملة الدولية بالمتر m.

-المحركات الكهربائية:

دولاب بارلو	المحرك الكهربائي
 تتحول الطاقة الكهربائية في الدولاب بارلو إلى طاقة 	 تسبب القوة الكهرطيسية حركة شفرات المروحة.
حركية.	 المحرك الكهربائي يحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة
 يمكن التحكم بجهة حركة الدولاب بتغير جهة التيار أو تغير 	حركية.
جهة الحقل المغناطيسي.	
 يمكن التحكم بسرعة دوران دولاب بارلو بزيادة شدة 	
التيار.	
Mala	
	of the same

أختبر نفسى:

<u>السؤال الأول:</u>ضع إشارة √ أمام العبارات الصحيحة، وإشارة X أمام العبارات المغلوطة، وصحح الغلط فيها، لكل مما يأتى:

- ١- تزداد شدة القوة الكهرطيسية كلما زادت شدة التيار الكهربائي المسبب لها. صح
- ٢- في تجربة السّكّتين تنعدم شدّة القوة الكهرطيسية إذا كانت خطوط الحقل المغناطيسي المنتظم تعامد الساق التي يمر فيها التيار الكهربائي المتواصل. خطأ (خطوط الحقل المغناطيسي توازي الساق)
 - ٣- في تجرية السّكّتين تزداد شدة القوّة الكهرطيسيّة بنقصان شدّة الحقل المغناطيسي المؤثر على الساق المتدحرجة .

خطأ (تزداد شدة القوة الكهرطيسية بازدياد شدة الحقل المغناطيسي)

٤- المحرك الكهربائي يحول الطاقة الحركية إلى الكهربائية. خطأ (المحرك الكهربائي يحول الطاقة الكهربائية إلى حركية)

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

١- تكون شدة القوة الكهرطيسية عظمى في تجربة السّكتين إذا كانت خطوط الحقل المغناطيسي:

a- تعامد الساق المتدحرجة b- توازي الساق المتدحرجة.

d- تصنع زاوية منفرجة مع الساق. c- تصنع زاوية حادة مع الساق.

٢- في يدور دولاب بارلو عناد مرور تيار كهربائي فيه بتأثير عزم القوة.

b- المغناطيسيّة a- الكهر بائيّة.

d- الكهرطيسية. و- العضليّة

٣- تتحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية في:

a- المصباح الكهربائي.

d-المولد الكهربائي. c- المحرك الكهربائي.

السؤال الثالث: أعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتى:

- ١- تدحرج الساق في تجربة السّكتين. بسبب تأثير القوة الكهرطيسية عليها .
- ٢- تزداد سرعة دوران شفرات المروحة بزيادة شدة التيار الكهربائي المار فيها بسبب ازدياد شدة القوة الكهرطيسية
 - ٣- تتغير جهة دوران دولاب بارلو بتبديل قطبي المغناطيس. بسبب تغير جهة القوة الكهرطيسية التي تسبب دورانه.

السؤال الرابع: حل المسألة الآتية:

ساق معدنية أفقية طولها 10cm تستند على سكتين أفقيتين يمرّ فيها تيار كهربائي متواصل شدته 10A، تخضع لحقل مغناطيسي منتظم يُعامد السّاق شدته 0.2T، تنتقل الساق مسافة 2cm خلال زمن قدره 2s. المطلوب حساب:

b-الخلية الشمسية.

٢-قيمة العمل الذي تنجزه القوّة. ١- شدّة القوة الكهر طيسيّة المؤثرة في الساق.

٣-قيمة الاستطاعة الميكانيكية

الحل: المعطيات: I = 10 A L = 10 cm = 0.1 mB = 0.2 T

 $\Delta \times = 2 \text{cm} = \frac{2}{100} = 0.02 \text{m}$ الزمن . t = 2 S الزمن .

> $F = I L.B = 10 \times 0.1 \times 0.2 = 0.2 N$ ١- القوة :

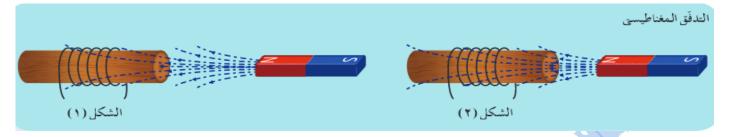
 $W = F. \Delta x = (0.2) (0.02) 0.004 J$ ٢- _ العمل :

 $P = \frac{W}{t} = \frac{0.004}{2} = 0.002 \text{ W}$ ٣- الاستطاعة:

الدرس الثالث التّحريض الكهرطيسيّ

- التدفق المغناطيسي

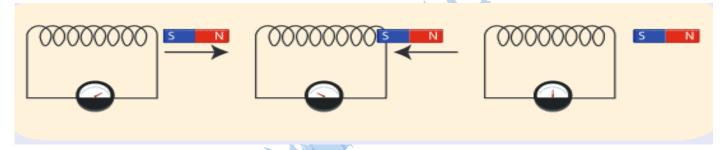
• التدفق المغناطيسي يعبر عن عدد خطوط الحقل المغناطيسي التي تجتاز سطحاً ما.



-قانون فاراداي في التحريض الكهرطيسي:

تسمى حادثة توليد تيار كهربائي بتغير التدفق المغناطيسي ظاهرة التحريض الكهرطيسي.

• قانون فاراداي: يتولد تيار كهربائي متحرض في دارة مغلقة إذا تغير التدفق المغناطيسي الذي يجتازها، ويدوم هذا التيار الكهربائي ما دام تغير التدفق المغناطيسي مستمراً . «



- عند تقريب المغناطيس من أحد وجهي الوشيعة تنحرف إبرة المقياس مما يدل على مرور تيار كهربائي.
- عند تبعيد المغناطيس عن أحد وجهي الوشيعة تنحرف إبرة المقياس في الاتجاه المعاكس مما يدل على مرور تيار كهربائي جهته تعاكس جهة التيار الكهربائي السابق.
 - عند تثبیت المغناطیس داخل الوشیعة لا تنحرف إبرة المقیاس، أي لا یمر تیار کهربائي.
 - أسمّي المغناطيس بالمحرّض، وأسمّي الوشيعة بالمتحرّض.

-قانون لنز

قانون لنز: تكون جهة التيار الكهربائي المتحرض بحيث يولد أفعالاً مغناطيسية تعاكس السبب الذي أدّى إلى حدوثه.



- تصبح الوشيعة التي يمر فيها تيار كهربائي مغناطيساً مستقيماً يكون أحد وجهيها قطباً شمالياً والآخر قطباً جنوبياً.
 - في المولد تتحول الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية.

أختبر نفسى:

السوال الأول:-

ضع إشارة $\sqrt{}$ أمام العبارات الصحيحة وإشارة \mathbf{X} أمام العبارات المغلوطة وصوبها:

- ١- يتولد تيار كهربائي متحرض في دارة مغلقة إذا تغير التدفق الكهربائي الذي يجتازها. خطأ (الحقل المغناطيسي)
 - ٢- يقوم المولد بتحويل الطاقة الكهربائية إلى طاقة حركية. خطأ (المولد يحول الطاقة الحركية الى كهربائية)
 - ٣- عند تقريب القطب الشمالي لمغناطيس من وشيعة يصبح وجه الوشيعة المقابل للمغناطيس شمالياً. صح
- ٤- يتولد تيار كهربائي متحرّض عند تحريك ملف دائري في حقل مغناطيسي منتظم بحيث تكون خطوط الحقل المغناطيسي توازي سطح الملف. خطأ (لاتوازي)

السؤال الثاني:

- -اختر الإجابة الصحيحة لكل منا يأتي:
- ١- يكون التدفق المغناطيسي أعظمياً في وشيعة إذا كانت:

a-خطوط الحقل المغناطيسي تعامد وجه الوشيعة. b-خطوط الحقل المغناطيسي توازي وجه الوشيعة.

c-خطوط الحقل المغناطيسي تصنع زاوية منفرجة مع وجه الوشيعة. d-خطوط الحقل المغناطيسي تصنع زاوية حادة مع وجه الوشيعة.

٢- تكون جهة التيار الكهربائي المتحرّض بحيث يولد أفعالاً مغناطيسية:

a-توافق السبب الذي أدى إلى نشوء الحقل المغناطيسي.

c-تعاكس السبب الذي أدى إلى حدوث التيار الكهربائي.

٣- يقوم المولد بتحويل الطاقة الحركية إلى:

a-حرارية b-**.كهربانية**

٤- يتولد تيار متحرض في دارة مغلقة إذا:

a-از داد التدفق المغناطيسي الذي يجتاز سطحها فقط.

c-تغير التدفق المغناطيسي الذي يجتاز سطحها

b -تعاكس السبب الذي أدى إلى حدوث الكمون الكهربائي.

d-توافق السبب الذي أدى إلى حدوث التيّار الكهربائي.

d- تناقص التدفق المغناطيسي الذي يجتاز سطحها فقط.

d- تغير التيار المتحرّض نفسه.

أسئلة وحدة المغناطيسية

السؤال الأول: ضع إشارة √ أمام العبارات الصحيحة إشارة X أمام العبارة المغلوطة:

- ١- كلما اقتربنا من سلك يمر فيه تيار كهربائي زادت شدّة الحقل المغناطيسي المتولد عنه. صح.
- ٢- شدّة القوة الكهرطيسية تتناسب طرداً مع شدة التيار الكهربائي المار بالسلك الخاضع للحقل المغناطيسي فقط.
 خطأ (مع شدة التيار الكهربائي وطول الناقل وشدة الحقل المغناطيسي).
- ٣- يمكن لسلك يمر فيه تيار كهربائي أن يؤثر بسلك يوازيه ويمر فيه تيار كهربائي آخر بقوة كهرطيسية. صح.
- ٤- تكون شدة القوة الكهرطيسية عُظمى عندما يتوازى الحقل المغناطيسي مع السلك الذي يمر فيه تيار كهربائي.
 خطأ (عندما يتعامد الحقل المغناطيسي مع السلك).

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

١- شدّة الحقل المغناطيسي المتولّد في مركز وشيعة يمر فيها تيار كهربائي تُعطى بالعلاقة:

B =
$$4\pi \times 10^{-7} \frac{N}{L}$$
 -b

B = $4\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L}$ -d

B = $\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L}$ -c

٢- المولد الكهربائي يحول الطاقة الميكانيكية إلى طاقة:

٣- المحرك الكهربائي يحول الطاقة الكهربائية إلى طاقة:

٤- إذا تغير التدفق المغناطيسي في دارة مغلقة تولّد فيها:

- عند تقریب القطب الجنوبي للمغناطیس من وشیعة یُصبح وجه الوشیعة المقابل للمغناطیس:
 a-سمالی.
 - ٦- شدة الحقل المتولد في مركز ملف دائري يمر فيه تيار كهربائي تُعطى بالعلاقة:

B =
$$4\pi \times 10^{-7} \frac{N}{L}$$
 -b

B = $2\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{R}$ -a

B = $4\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L}$ -d

B = $\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L}$ -c

<u>السؤال الثالث:</u>-قارن بين المحرك والمولد الكهربائي من حيث:

المولّد	المحرّك	
حركية	كهربائية	الطاقة المقدمة
كهربائية	حركية	الطاقة المأخوذة
ملف ومغناطيس	ملف ومغناطيس	الأجزاء التي تتألف منها

السؤال الرابع: -حل المسائل الآتية:

المسألة الأولى: -سلك مستقيم يمر فيه تيار كهربائي شدته 3A. والمطلوب حساب:

- 1- شدّة الحقل المغناطيسي المتولد في نقطة تبعد عن السلك مسافة 2cm.
 - ٢- بعد نقطة عن السلك، شدة الحقل المغناطيسي فيها تساوي T -10.

$$B = 2 \times 10^{-7} \frac{I}{d}$$
 null and a null a

$$I = 3A$$
 $d = 3cm = \frac{3}{100} = 0.03m$: معطیات

B =
$$2 \times 10^{-7} \frac{3}{0.03} = 2 \times 10^{-7} \times 10^{+2} = 2 \times 10^{-5} \text{ T}$$

$$I=3A$$
 $B=10^{-5}$ T

: ومنه فإن B = 2 ×
$$10^{-7}$$

$$d = 2 \times 10^{-7} \frac{l}{R}$$
 = $2 \times 10^{-7} \times 3 \times 10^{+5}$ = 6×10^{-2} m

المسألة الثانية:

ملف دائري نصف قطره الوسطى 10cm، وعدد لفاته 50 لفة، يمرّ فيه تيّار شدّته 5A. والمطلوب:

احسب شدّة الحقل المغناطيسي المتولّد في مركز الملف.

$$B = 2\pi \times 10^{-7} \frac{50 \times 5}{0.1} = 5\pi \times 10^{-4} \text{ T}$$

المسألة الثالثة:

وشيعة طول سلكها 100πm ونصف قطرها 10cm وطولها 20cm، يمر فيها تيار كهربائي شدته 10A والمطلوب:

- ١- احسب عدد لفات الوشيعة.
- ٢- احسب شدة الحقل المغناطيسي المتولّد في مركز الوشيعة.
- ٣- إذا أردنا مضاعفة شدّة الحقل المغناطيسي ثلاث مرات، ما قيمة شدّة التيار اللازمة لذلك؟

$$B = 4\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{L}$$

اء عدد اللفات
$$\frac{100}{2r} = \frac{100}{0.2} = \frac{100}{0.2} = 300$$
 عدد اللفات -۱

$$B = 4\pi \times 10^{-7} \frac{500 \times 10}{0.2} = \pi \times 10^{-2} \text{ T} = 0.01\pi \text{ T}$$

$$I_2 = 30A$$
 : ومنه فإن $\frac{0.01\pi}{0.03\pi} = \frac{I2}{10}$: ومنه فإن $\frac{B2}{B1} = \frac{I2}{I1}$

المسألة الرابعة:

في تجربة السكّتين الأفقيّتين، طول الساق المعدنية -المتوضّعة على السّكتين 4cm ويمرّ فيها تيار كهربائي، شدّته 8A، وتتعرّض بأكملها لحقل مغناطيسي منتظم شدّته 0.2T يُعامد السّاق. والمطلوب:

- ١- احسب شدّة القوة الكهرطيسيّة المتولدة على الساق.
- ٢- إذا انتقلت الساق مسافة قدر ها 8cm خلال 2s، احسب العمل الذي تنجزه الساق المتحرّكة.
 - ٣- أحسب الاستطاعة الميكانيكية للسّاق المتحركة.

. الحل:

$$F = ILB = 8 \times 0.4 \times 0.2 = 0.64 \text{ N}$$

$$\Delta x = 8$$
cm = 0.08m $t = 2$ s -۲

$$W = F . \Delta x = 0.64 \times 0.08 = 512 \times 10^{-4} J$$

$$P = \frac{W}{t} = \frac{0.0512}{2} = 256 \times 10^{-4} \text{ W}$$

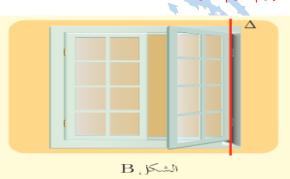
الوحدة الثانية

الميكانيك والطاقة

الدرس الأول عزم القوة

مفهوم عزم القوة:





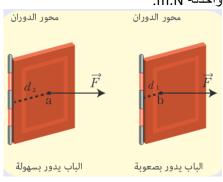
تسبب القوة في الشكل A حركة انسحابيه، أمّا في الشكل B تسبّب القوة حركة دور انية.

الساعة.

- مسار الحركة في الشكل A مستقيم، وفي الشكل B دائري.
- تدور النافذة في الشكل B حول محور الدوران Δ (المار من مفاصل النافذة).

ينعدم عزم القوة إذا كان حامل القوّة يلاقى يكون العزم سالب اذا دار الجسم مع عقارب الساعة وموجب اذا دار الجسم عكس عقارب محور الدوران او يوازيه. حامل القوة يوازي محور الدوران حامل القوة ماراً من محور الدوران قوة عزمها موجب قوة عزمها سالب

-عزم القوة: هو فعلها التدويري في الجسم Γ_{Δ} حول محور دوران Δ ثابت رمزه واحدته m.N. محور الدوران محور الدوران



العوامل التي يتوقف عليها عزم القوة:

- ۱- شدة القوة: رمزها F واحدتها N يزداد عزم القوّة بازدياد شدّة القوة المؤثرة
- ٢-ذراع القوة: هو البعد (العموديّ) بين حامل القوّة ومحور الدّوران رمزه. d واحدته m
- يزدادعزم القوّة بازدياد بُعد حامل القوّة عن محور الدوران (والذي يُسمّى ذراع القوة).

-يعطى عزم القوة حول محور دوران ثابت بالعلاقة:



أختبر نفسى:

السؤال الأول: -اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

		ل محور الدوران بالعلاقة:	١-يُعطى عزم قوة حو
$\Gamma = d - F - d$	$\Gamma = d + F - c$	$\Gamma = d.F - b$	$\Gamma = d \div F$ -a
		قوة في الجملة الدّوليّة:	٢-وحدة قياس عزم اا
m\g -d	m.N -c	m\N -b	m.kg -a
	1.2m، فيكون طول ذراعها:	عزمها حول محور الدوران M.	۳_قوّة شدّتها 60N و
0.02m -d	2m -c	1m -b	0.2m-a
ت عليه، فيصبح عزمها:	دة القوة إلى أربعة أمثال ما كان	ها حول محور الدوران ۲ نزید شا	٤-قوة شدتها F عزم
5Γ -d	4Γ −C	3 ୮ b	2Г -а
عليه، وننقص طول الذراع	شدة القوة إلى مثلي ما كانت	مها حول محور الدوران ٢، نزيد رمها:	۱- قوة شدتها F عز عليه، فيصبح عز
2Γ -d	3Г -с	6Г -b	Γ -a • π [‡] 11 /

إلى نصف ما كان

أجب بـ كلمة (صح) أو كلمة (غلط)، وصحح الإجابة المغلوط فيها:

- ا- ينعدم عزم القوة إذا كان حاملها يلاقى محور الدوران صح.
- ٧- يتعلق عزم القوة بشدة القوة فقط. خطأ (يتعلق بذراع القوة وشدة القوة المطبقة).
- ٣- يكون عزم القوة موجياً إذا استطاعت القوة تدوير الجسم بجهة دوران عقارب الساعة. خطأ (سالب)
 - ٤- يمكن فتح الباب بتطبيق قوة حاملها يمر بمحور الدوران. خطأ (لا يمكن لأن العزم معدوم).

السوال الثالث:

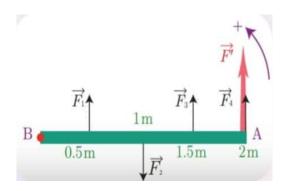
أعط تفسيراً علمياً لكل ممّا يأتى:

- أوضع قبضة الباب أبعد ما يمكن عن محور دور انه.
 - لجعل الذراع اكبر مايمكن لزيادة العزم
- ٢- تكون شفرات العَنفات الهوائية ذات سطح، ونصف قطر كبير.
 - لزيادة شدة القوة وبالتالي زيادة العزم.
 - ٣- نستخدم بكرةً قطرها كبير لرفع الأثقال الكبيرة.
 - لزيادة ذراع القوة وبالتالى زيادة العزم.
- ٤- نلجأ إلى استخدام مفتاح الصّامولة عندما يصعب علينا فكّ الصّامولة باليد.

لزيادة ذراع القوة وبالتالى زيادة العزم.

السؤال الرابع: حل المسائل الاتية:

المسألة الأولى:



ساق أفقية متجانسة طولها AB = 2m تستطيع الدوران حول محور أفقي ثابت عمودي على مستويها ويمر من النقطة B، وتؤثر عليها أربع

قوى متساوية في الشدة F = 20N. وتبعد نقاط

تأثير ها عن محور الدوران 0.5m, 1m, 1.5m, 2m

على الترتيب، كما في الشكل المجاور. والمطلوب حساب:

١- عزم كل من هذه القوى حول محور الدوران. ماذا تستنتج؟

٢- محصلة العزوم التي تؤثر فيها هذه القوى على الساق معاً.

٣- شدّة القوة F التي تؤثر في النقطة A، ويكون لها نفس الفعل التدويري للقوى السابقة عند تطبيقها على السّاق مجتمعة.

ـ الحل:

-١

 $d_1 = 0.5 m$

 $d_2 = 1m$

 $d_{3} = 1.5 m$

 $d_4 = 2m$

F = 20N

AB=2m طول الساق

المعطيات:

 $\Gamma_1 = d_1$. F = 0.5 × 20 = 10m.N

 $\Gamma_3 = d_3$. F = 1.5 × 20 = 30m.N

 $\Gamma_2 = -d_2$. $F = 1 \times 20 = -20$ m.N

 $\Gamma_4 = d_4$. $F = 2 \times 20 = 40$ m.N

ـ نستنتج ان : - يزداد عزم القوة بازدياد طول الذراع.

 $\Gamma = \Gamma 1 + \Gamma 2 + \Gamma 3 + \Gamma 4 = 10 - 20 + 30 + 40 = 60 \text{m.N}$

٣-حتى يكون للقوة ´F نفس الفل التدويري يجب ان يكون لها نفس محصلة العزوم:

٢- محصلة العزوم هو مجموعها:

Γ = d .F : ولدينا (Γ = 60 m.N

d = 2m

 $F' = \frac{\Gamma}{d} = \frac{60}{2} = 30N$

المسألة الثانية:

قوة عزمها 2m.N، وذراعها 0.2m. والمطلوب:

احسب شدة القوة.

٢- ننقص شدة القوة لتصبح نصف ما كانت عليه، مع بقاء ذراعها نفسه، احسب عزم هذه القوة في هذه الحالة.

- الحل :

d = 0.2m

 $\Gamma = 2m.N$

-المعطيات:

 $F = \frac{\Gamma}{d} = \frac{2}{0.2} = 10N$

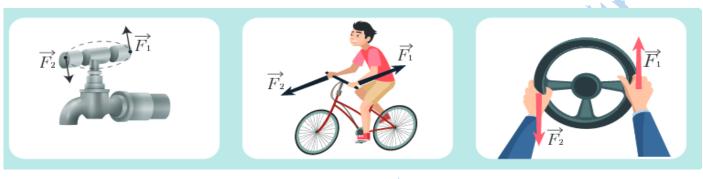
-1

F = 5 N d=0.2m -Y

 $\Gamma = d.F' = 0.2 \times 5 = 1m.N$

الدرس الثاني عزم المزدوجة

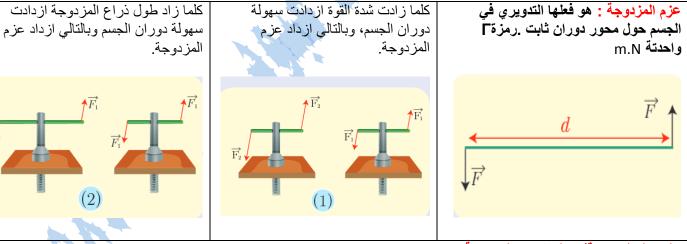
-تعريف المزدوجة: هي قوتان متوازيتان حاملا متعاكستان جهة متساويتان شدة محصلتهما معدومة.



- في كل من الأشكال السابقة يتم استخدام قوتين $\frac{1}{F_1}$, $\frac{1}{F_2}$ متو ازيتين حاملًا، ومتعاكستين جهةً، ومتساويتين شدّة.
 - أسمّي هاتين القوتين: المزدوجة. F=F₁=F₂
 - أسمّى البعد العمودي بين حاملي القوتين بذراع المزدوجة. وأرمز له بالرمز d.

المزدوجة:

تُسبّب تدوير مقود السيارة في الشكل الأول، وتدوير مقود الدراجة في الشكل الثاني، وفتح صنبور الماء في الشكل الثالث.



-العوامل التي يتوقف عليها عزم المزدوجة:

١-ذراع المزدوجة: البعد العمودي بين حاملي قوتيها نرمز له بالرمز d ويقاس بوحدة m متر.

النيوتن. $F = F_1 = F_2$ وتقاس بواحدة N النيوتن. $F = F_1 = F_2$

-يعطى عزم المزدوجة بالعلاقة:



أختبر نفسى:

السؤال الأول: -اختر الإجابة الصحيحة لكل ممّا يأتى:

١- حاملا قوتى المزدوجة:

a- متوازیان. b-منطبقان. d-متعامدان. c-متلاقيان.

٢- وحدة قياس عزم المزدوجة في الجملة الدولية:

m\g -a m.kg -d m\N -b m.N-c

٣- يُعبّر عن قانون عزم المزدوجة ٢ بالعلاقة:

 $\Gamma = d \cdot F - b$ $\Gamma = d \div F - a$ $\Gamma = d - F - d$ $\Gamma = d + F - c$

٤- تؤثر مزدوجة على الفرجار الموجود بالشكل، فإذا كانت شدة كل من قوتيها 10N، وقطر مقبض الفرجار

2.5mm، فيكون عزم المزدوجة المؤثرة على الفرجار مساويا:

0.25 -b **0.025 m.N** -a 250 m.N-d 25 m.N -c



السؤال الثاني: حل المسائل الآتية:

المسألة الأولى:

تؤثر قوّتان شاقوليّتان شدّة كل منهما F₁ = F₂ = 10N في قرص قابل للدوران حول محور أفقي، نصف قطره 5cm كما في الشكل المطلوب:

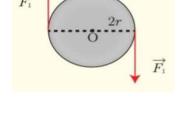
أحسب عزم المزدوجة المؤثرة في القرص (عند بدء دوران القرص).

- الحل:

d = 2r = 5cm = 0.05m $F_1 = F_2 = 10N$

-المعطيات:

 $\Gamma = d.F = 0.05 \times 10 = 0.5 \text{m.N}$



المسألة الثانية:

مسطرة متجانسة طولها **20 cm** يمكنها أن تدور بحرية حول محور أفقي يمر من منتصفها، نؤثر على طرفيها بقوتين متساويتين، كما في الشكل، فتدور بتأثير مزدوجة عزمها

10m.N المطلوب: أحسب شدة كل من هاتين القوتين.



$$F_1 = F_2 = F = \frac{\Gamma}{d} = \frac{10}{0.2} = 50N$$

المسألة الثالثة:





-المعطيات:

$$F_1 = F_2 = F = 10 \text{ N}$$
 $\Gamma = 0.5 \text{m.N}$ $d = \frac{\Gamma}{F} = \frac{0.5}{10} = 0.05 \text{m}$

المسألة الرابعة:

أحسب عزم المزدوجة التي يطبقها سائق السيارة على المقود

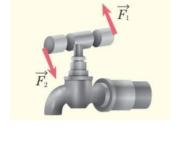
إذا كانت شدة كل من قوتيها O N وقطر المقود50 cm .

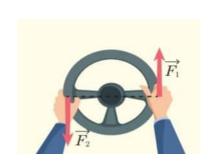
- الحل :

-المعطيات:

$$d = 2r = 50cm = 0.5m$$
 $F_1 = F_2 = 60N$

 $\Gamma = d.F = 0.5 \times 60 = 30m.N$

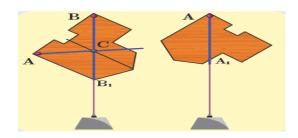




الدرس الثالث توازن جسم صلب

- مركز ثقل جسم صلب:

-نقطة تلاقي المستقيمات تسمّى مركز ثقل الجسم الصلب. مركز ثقل جسم صلب هو مركز توازن هذا الجسم.

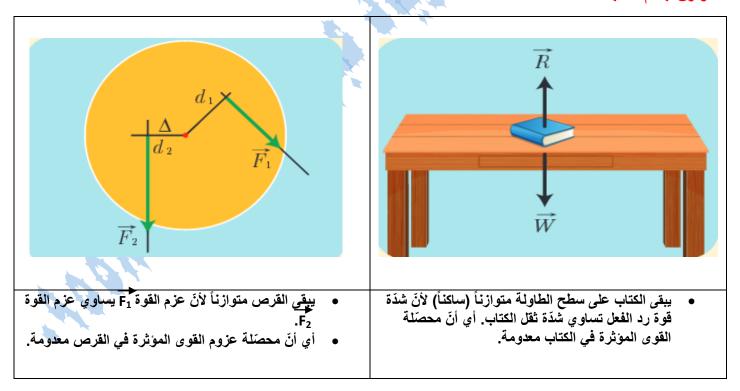


ـ مركز ثقل الاجسام المتجانسة والمتناظرة:



- مركز ثقل السلك يقع في منتصفه، بينما مركز ثقل المستطيل والمربع والدائرة يقع في نقطة تلاقي أقطار ها.
 - ينطبق مركز الثقل على مركز تناظر الجسم.

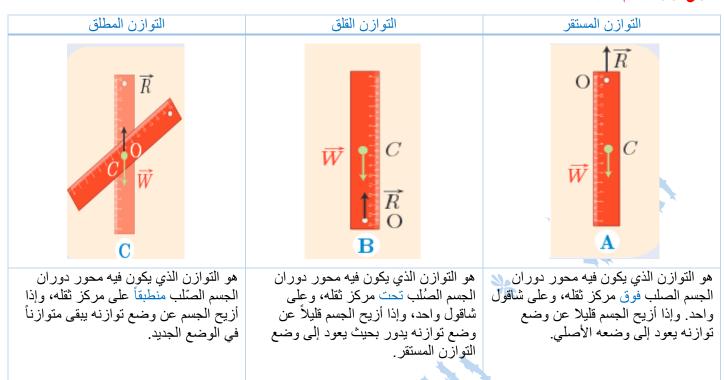
-توازن جسم صلب:



أستنتج: شرطا توازن جسم صلب: ١-شرط التوازن الإنسحابي: تنعدم محصلة القوى الخارجيّة المؤثرة فيه.

٢- شرط التوازن الدوراني: تنعدم محصلة عزوم القوى الخارجية المؤثرة فيه.

أنواع توازن جسم صلب:



أختبر نفسى:

السؤال الأول: حدد العبارة المغلوط فيها في كل مما يأتي مع التعليل:

- ١- يتوازن جسم صلب انسحابياً إذا انعدمت محصلة القوى الخارجية المؤثرة فيه. صح
 - ٢- يكون توازن مروحة معلقة إلى سقف الغرفة قلقاً. خطأ (مستقر)
- ٣- مركز ثقل جسم صلب هو إحدى نقاط الجسم دوماً. خطأ (ممكن ان يكون مركز الثقل خارج الجسم)
 - ٤- يكون توازن الناعورة مستقرأ. خطأ (مطلق)

السؤال الثاني: -اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

- ١- توازن المصباح المعلق في سقف الغرفة هو توازن:
- a- قلق. b- قلق.
- ٢- القوة التي تعاكسي ثقل جسم موضوع على طاولة وتجعله ساكناً هي قوة:
- a- رد الفعل b-.مقاومة الهواء. c-الاحتكاك
- ٣- يكون توازن لاعب السيرك الذي يقف على حبل مشدود معلق بين نقطتين:
- a- قلقاً b-.مطلقاً.

- d-.مطلق ومستقر معاً.
 - d-.التوتر.
- d-مطلقاً ومستقراً معاً.

c_مطلق

السؤال الثالث: - حل المسائل الأتية:

المسألة الأولى:

يجلس طفلان في أحد طرفي أرجوحة التوازن المبيّنة في الشكل، كتلة الأول 20 kg على بُعد 1.5m من محور الدوران.



والثاني كتلته 15 kg على بُعد m 2 من محور الدوران على أيّ بُعد يجب أن يجلس طفل ثالث

كتلته 30 kg في الطرف الآخر من الأرجوحة بحيث يتحقق التوازن؟

. $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ بفرض أن تسارع الجاذبية الأرضية

الحل

$$m_1 = 20 kg$$
 $d_1 = 1.5 m$

$$m_3 = 30kg$$

 $\Gamma_1 + \Gamma_2 = \Gamma_3$: نتحقق التوازن يجب ان تكون محصلة العزوم للطرفين معدومة اي ان

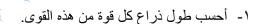
$$d_{1.}m_{1.}g + d_{2.}m_{2.}g = d_{3.}m_{3.}g$$

$$(1.5)(20)(10) +(2)(15)(10) = d_3(30)(10) \qquad d_3 = \frac{1.5 \times 20 + 2 \times 15}{30} = 2m$$

المسألة الثانية:

ساق أفقية متجانسة AB طولها 2m قابلة للدوران حول محور ∆ عمودي على مستويها، ومارٌ من منتصفها تخضع للقوى الآتية

 $F_1 = 20N, F_2 = 10N, F_3 = 5N$ كما في الشكل والمطلوب:



$$F_2$$
 أعد حلّ الطلبين (3,2)، إذا عكسنا جهة القوة

٥- هل تدور الساق في كل من الحالتين السابقتين؟ علل ذلك.

$$F_1 = 20N, F_2 = 10N, F_3 = 5N$$
 :-الحل: -المعطيات:

ا- القوة الأولى تعمل على تدوير الساق عكس عقارب الساعة ذراعها مقابل للزاوية 30 في المثلث القائم $d_1 = 0.5m$. القوة الثانية تعمل على تدوير الساق مع عقارب الساعة ذراعها $d_2 = 1m$.

القوة الثالثة مارة من محوة الدوران ذراعها معدوم d_3 =0m.

$$\Gamma_1 = d_1$$
. F = 0.5 × 20 = 10m.N

$$\Gamma_2 = -d_2$$
. F = 1 × 10 = -10m.N --Y

$$\Gamma_3 = d_3$$
. F = 0 x 5 = 0m.N

$$\Gamma_1 + \Gamma_2 + \Gamma_3 = 10 - 10 + 0 = 0$$
 ساق. $\Gamma_1 + \Gamma_2 + \Gamma_3 = 10 - 10 + 0 = 0$ ساق.

٤- عند عكس جهة القوة الثانية يصبح:

$$\Gamma_1 = d_1$$
. F = 0.5 × 20 = 10m.N

$$\Gamma_2 = d_2$$
. F = 1 × 10 = 10 m.N

$$\Gamma_3 = d_3$$
. F = 0 × 5 = 0m.N

ساق.
$$\Gamma_1 + \Gamma_2 + \Gamma_3 = 10 + 10 + 0 = 20 \,\mathrm{m.N}$$
 محصلة عزوم القوى المؤثرة في الساق.

٥- الحالة الاولى محصلة العزوم معدومة الساق متوازنة لا تدور تحقق شرط التوازن الدوراني و الحالة الثانية تدور بعكس عقارب الساعة.

المسألة الثالثة:

قوتان متلاقيتان في النقطة (O) الزاوية بين حامليهما 120 وشدة كل منهما 40N .المطلوب:

١- مثل القوتين السابقتين باستخدام مقياس مناسب للرسم، ثم استنتج شدّة محصلة هاتين القوتين.

٢- حدد بالكتابة والرسم عناصر القوة F₃ التي تتوازن مع القوتين السابقتين.

-الحل:

 $F_1 = F_2 40 N$ درجة 120 درجة القوتان متلاقيتان الزاوية بينهما

-نختار مقیاس رسم مناسب : کل 1cm یقابل 10N.

١- من الرسم نجد ان المحصلة F = 40N

٢- القوة F₃ التي تتوازن مع القوتين هي القوة المعاكسة مباشرة للمحصلة :

عناصرها:

١-نقطة التأثير: هي نقطة تأثير المصلة وهي ٥.

٢-الحامل: حامل المحصلة المار من نقطة التأثير.

٣-الجهة عكس جهة المحصلة

٤-الشدة تساوي شدة المحصلة.

 $F_3 = F = 40 \text{ N}$

الدرس الرابع الطاقة

ـ تعد الطاقة اهم المقادير الفيزيائية الرئيسية التي تتميز بتعدد اشكالها وامكانية تحولها من شكل لأخر وازدادت قدرة الانسان على ابتكار طرائق لاستثمار الطاقة من مصادرها لتسهيل امور حياته.



-الطاقة: هي قدرة الجسم على القيام بعمل. رمزها E واحدتها جول ال.

-تقسم الطاقة الميكانيكية الى قسمين:

1- الطاقة الحركية Ek عن حركة الجسم.

- تتعلق الطاقة الحركية بالعوامل التالية: ١ - كتلة الجسم: رمزها m واحدتها kg تزداد الطاقة الحركية بازدياد كتلة الجسم.

٢-سرعة الجسم: رمزها ٧ واحدتها m.s-1 تزداد الطاقة الحركية بازدياد سرعة الجسم.

$$E_k = \frac{1}{2} \text{ m.v}^2$$

٢- الطاقة الكامنة الثقالية Ep هي الطاقة المختزنة في الجسم نتيجة العمل الذي قامت به القوة لرفع هذا الجسم إلى ارتفاع معين عن سطح الأرض، وعندما يسقط الجسم تتحول هذه الطاقة إلى طاقة حركية.

- تتعلق الطاقة الكامنة الثقالية بالعوامل التالية : : ١ - ثقل الجسم : رمزها w واحدتها N تزداد الطاقة الكامنة الثقالية بازدياد ثقل الجسم . ٢-ارتفاع الجسم عن سطح الارض: رمزه h واحدته mتزداد الطاقة الكامنة الثقالية بازدياد الارتفاع.

 $E_p = m.g.h$

 $E = E_p + E_K = const$ الطاقة الكلية الميكانيكية : هي مجموع الطاقتين الكامنة والحركيّة.

-الطاقة الكامنة المرونية:

-تمتاز بعض المواد بخاصية المرونة بحيث يتغيّر شكلها إذا أثرنا فيها بقوّة خارجيّة، ثمَّ تعود إلى شكلها الأصليّ بعد زوال القوَّة المؤثّرة. تختزن الأجسام طاقة كامنة مرونيّة E_D عند تأثرها بقوّة خارجيّة تؤدّي تغير شكلها.

-نص قانون مصونيّة الطاقة: الطاقة لا تفنى و لا تستحدث من العدم بل تتحول من شكل لآخر دون زيادة أو نقصان.

-تحولات الطاقة:

-يعمل الجهاز عند تزويده بطاقة على تحويل جزء منها إلى شكل آخر للطاقة يكون مغيداً لإنجاز العمل، والجزء الآخر يكون بشكل حراري غير مفيد.

-تقاس كفاءة الطاقة (المردود) من العلاقة الآتية:

الطاقة الناتجة المفيدة = مردود تحويل الطاقة = الطاقة الداخلية المستهلكة

أختبر نفسى:

السؤال الأول: -اختر الإجابة الصحيحة لكلّ ممّا يأتى:

- ١- ازدادت سرعة جسم متحرك ٧ لتصبح ثلاثة أمثال ما كانت عليه٧ وفتصبح طاقته الحركية:
- b ـ تسعة أمثال ما كانت عليه.

a- ثلاثة أمثال ما كانت عليه.

d- ثلث أمثال ما كانت عليه.

c- ستة أمثال ما كانت عليه.

 $_{\rm V}$ تبلغ الطاقة الحركية $_{\rm K}$ = 16J لجسم كتلته $_{\rm E}$ = $_{\rm K}$ عندما يتحرك بسرعة ثابتة $_{\rm V}$ تساوي.

- 4 m.s⁻¹ -d
- 16 m.s⁻¹ -c

1 m.c⁻¹-b

32 m.s⁻¹ -a

٣- إنّ وحدة الطاقة (الجول) تكافئ في الجملة الدّولية:

kg.m -d

- kg.s -c
- kg.m.s⁻²-b

kg.m².s⁻² -a

kg.3 C kg.111.3

 $v=2m.s^{-1}$ الطاقة الحركية $E_K=64J$ الجسم يتحرّك بسرعة ثابتة $v=2m.s^{-1}$

- 8 kg -d
- 16 kg -c

4 kg -b

32 kg -a

٥- جسم كتلته m =1kg على ارتفاع مناسب من سطح الأرض، تبلغ طاقته الكليّة

0.5J وسرعته 1m.s فإن طاقته الكامنة الثقالية تساوي:

0.25 J -d

0 J -c

0.5 J -b

10 J -a

٦- عندما تتحول الطاقة في المحركات من شكل إلى آخر يضيع جزء منها على شكل طاقة:

d- حرارية.

c- میکانیکیة.

b -حر کیّة.

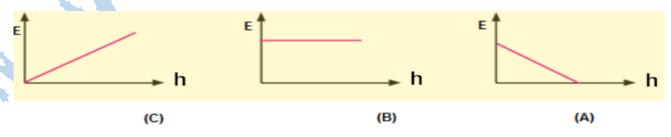
a- كامنة.

السؤال الثاني: ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (غلط) أمام العبارة المغلوط فيها، ثمّ صححها:

- ان تولید الکهرباء من الماء المتساقط على شكل شلال هو مثال لتحولات الطاقة. صح
- ٢- الطاقة التي يمكن استعادتها خلال فترة زمنية قصيرة تسمّى طاقة غير متجددة. خطأ (متجددة).
 - ٣- عند اصطدام الجسم بالأرض تنعدم طاقته الكامنة فقط. صح.
 - ٤- الأجسام المرنة تعود لشكلها الأصلي بعد زوال القوة الخارجية المؤثرة فيه. صح.

السوال الثالث:

لديك ثلاثة أشكال بيانيّة تعبر عن تغير الطاقة بدلالة الارتفاع عند سقوط الجسم من ارتفاع معين عن سطح الأرض.



حدد الخط البياني الذي يُعبر عن العلاقة بين كل من:

- 1- الطاقة الكامنة الثقالية وارتفاع الجسم عن الأرض. (C)
 - ٢- الطاقة الحركية وارتفاع الجسم عن الأرض (٨)
- ٣- الطاقة الميكانيكية وارتفاع الجسم عن سطح الأرض. (B)

السؤال الرابع: -جسم كتلته 4 kg يسقط سقوطاً حراً من ارتفاع 20m عن سطح الأرض ،المطلوب:

أكمل الفراغات في الجدول الآتي، بغرض أن تسارع الجاذبية الأرضيّة $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ ، و بإهمال مقاومة الهواء.

الطاقة الميكاتيكية (ل)	الطاقة الحركية (L)	سرعة الجسم (m.s ⁻¹)	الطاقة الكامنة الثقالية (J)	بعد الجسم عن نقطة السقوط (m)	النقطة
800	0	0	800	0	23
800	50	5	750	18.75	1
800	400	10√2	400	10	3
800	800	20	0	0	7

السؤال الخامس: - حل المسائل الآتية:

المسألة الأولى:

 $g = 10 \; \text{m.s}^{-2}$ من سطح الأرض، وباعتبار تسارع الجاذبيّة الأرضيّة $h_1 = 6m$ من سطح الأرض،

المطلوب:

١- أحسب عند هذا الارتفاع كلاً من: طاقته الكامنة الثقالية، وطاقته الحركية، وطاقته الكلية.

 $h_2 = 4.75m$ من سطح الأرض، أحسب عند هذا الارتفاع كلاً من طاقته الكامنة الثقالية، وطاقته الحركية، وسرعته عندئذ.

$$g = 10 \text{ m.s}^{-2}$$

m = 8 kg

الحل: المعطيات:

 $E_{p1} = m.gh = (8)(10)(6) = 480 J - 1$

$$E_k = \frac{1}{2} mv^2 = \frac{1}{2} (8) (0)^2 = 0 J$$

$$E = E_p + E_k = 480 + 0 = 480 J$$

$$h_2 = 4.75 \text{ m}$$
 -Y

$$E_{p2} = mgh = (8)(10)(4.75) = (8)(47.5)$$
 $E_{p2} = 380 J$

$$E_k = E - E_{p2} = 480 - 380 = 100 j$$

$$E_k = \frac{1}{2} mv^2 \longrightarrow 100 = \frac{1}{2} (8) v^2 \longrightarrow 100 = 4 v^2 \longrightarrow v^2 = \frac{100}{4} = 25$$

$$V = 5 \text{ m.s}^{-1}$$

المسألة الثانية:

نترك جسماً كتلته m = 80 kg يسقط تحت تأثير ثقله فقط من ارتفاع m = 15 m عن سطح الأرض، وبفرض أن m = 80 kg المطلوب:

- ١- ما نوع الطاقة التي يمتلكها الجسم على ارتفاع 15m? وأحسب قيمتها.
- ٢- أحسب قيمة كل من الطاقة الثقالية، والطاقة الحركية على ارتفاع 4m.
- ٣- ما نوع الطاقة التي يمتلكها الجسم لحظة وصوله إلى سطح الأرض؟ وأحسب قيمتها.
 - ٤- أحسب العمل الذي قامت به قوّة ثقل الجسم لدي سقوطه من الارتفاع السّابق.

١- يمتلك الجسم عند أعلى ارتفاع طاقة كامنة ثقالية:

$$E_p = mgh = (80)(10)(15) = 12000 J$$

$$E = E_p = 12000J$$

$$h = 4m$$

$$E_p = mgh = (80)(10)(4) = 3200 J$$

$$E_k = E - E_0 = 12000 - 3200 = 8800 J$$

$$E k = E = 12000 j$$
: حظة وصول الجسم لسطح الأرض تتحول الطاقة إلى طاقة حركية

$$h = 0m \implies E_p = 0$$

$$_{2}$$
 - $_{3}$ - $_{4}$ - $_{5}$

ا- تتحرّك سيارتان بالسّرعة نفسها
$$^{-1}$$
 V = 10 m.s وكتلة الأولى $^{-1}$

.
$$\frac{\text{Ek1}}{\text{Ek2}}$$
، أي السّيّارتين تمثلك طاقة حركية أكبر $m_2 = 1500 \text{ kg}$

$$m_2 = 1500 \text{ kg}$$

$$m_1 = 1000 \text{ kg}$$

$$m_2 = 1500 \text{ kg}$$
 $m_1 = 1000 \text{ kg}$ $V = 10 \text{ m.s}^{-1}$

$$\frac{Ek1}{Ek2} = \frac{\frac{1}{2} \text{m1v2}}{\frac{1}{2} \text{m2v2}} = \frac{m1}{m2} = \frac{1000}{1500} = \frac{10}{15} = \frac{2}{3}$$

$$^{\circ}$$
 = 20 m.s $^{-1}$ بسر عتین مختلفتین 1 $^{-1}$ = $^{\circ}$ بسر عتین مختلفتین 1 $^{\circ}$

 $\frac{\text{Ek1}}{F_{k2}}$ ، أي السيارتين تمتلك طاقة حركيّة أكبر؟ أحسب النسبة أ $_1$ = 40 m.s⁻¹

$$V_1 = 40 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$$

$$V_2 = 20 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$$

السيارة التي تمتلك طاقة حركية أكبر هي الأولى لأن سرعتها أكبر:

$$E_{k1} = \frac{1}{2} mv^2 = \frac{1}{2} (1000) (40)^2 = 800000 J$$

$$E_{k2} = \frac{1}{2} mv^2 = \frac{1}{2} (1000) (20)^2 = 20000 J$$

$$\frac{Ek1}{Ek2} = \frac{800000}{20000} = 4$$

أسئلة وحدة الميكانيك والطاقة

السؤال الأول: - اكتب المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات الآتية:

- 1- توازن يحدث عندما يمر محور الدّوران من مركز ثقل الجسم الصلب التوازن المطلق.
- ٢- قوتان متساويتان شِدّة ومتعاكستان جهة ومتوازيتان حاملاً، إذا أثرتا في جسم جعلته يدور المزدوجة.
 - ٣- البعد بين حامل القوّة ومحور الدوران ذراع القوة .
 - ٤- الفعل التدويري للمزدوجة في الجسم عزم المزدوجة .
 - ٥- مركز توازن جسم صلب مركز تناظر له .
 - ٦- الطاقة الناتجة عن حركة الجسم طاقة حركية .
 - ٧- تساوي مجموع الطاقتين الحركية والكامنة لجسم الطاقة الميكانيكية الكلية.
 - ٨- قدرة الجسم على القيام بعمل الطاقة .
 - 9- خفض ضياع الطاقة بهدف ضمان مستوى من الراحة في المستقبل الموارد الطبيعية المتجددة.

السؤال الثاني:

أكمل الفراغات بالكلمات المناسبة في كل من العبارات الآتية:

- 1- يُقاس عزم المزدوجة بالوحدة m.N في الجملة الدولية.
- ٢- يتناسب عزم القوة طرداً مع فراع القوة و وشدة القوة المطبقة .
- ٣- يمتلك الجسم في أعلى ارتفاع له طاقة كامنة ثقالية وعند سقوطه تتحول إلى طاقة طاقة حركية .
 - ٤- تتوقف الطاقة الكامنة لجسم على عاملين هما ثقل الجسم و ارتفاع الجسم عن سطح الأرض .
 - تُسمّى النسبة بين الطاقة الناتجة المفيدة، والطاقة الداخلة المستَهَلَكة بـ كفاءة تحويل الطاقة .
- 7- يتوازن الجسم الصلب توازن انسحابي عندما تكون محصلة القوى الخارجية المؤثرة فيه تساوي .
- ٧- يتوازن الجسم الصلب توازن دوراني عندما تكون محصلة عزوم القوى الخارجية المؤثرة فيه تساوي الصفر.

السؤال الثالث:

اختر الإجابة الصحيحة لكل ممّا يأتي، وانقلها إلى دفترك:

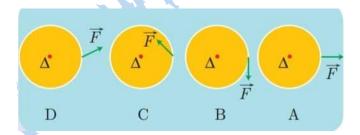
- ١- ترتيب الأشكال الآتية حسب تزايد طول ذراع القوة.
 - A-B-C-D -b

B-C-D-A -a

D-B-A-C -d

C-D-A-B -c

٢- الشكل الذي لا يمثل توازناً قلقاً.

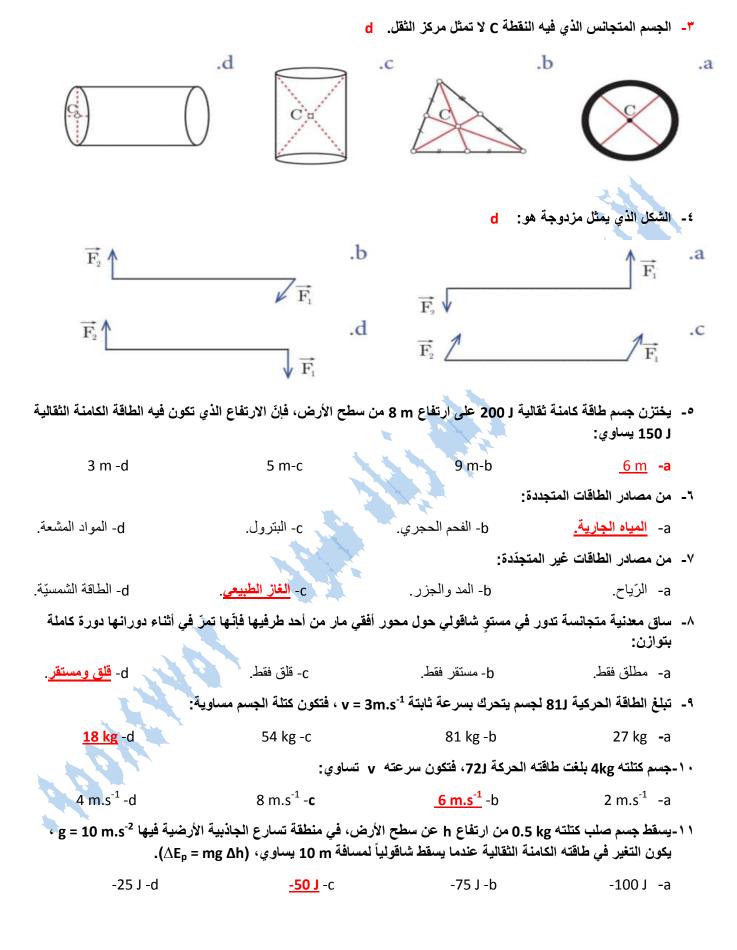








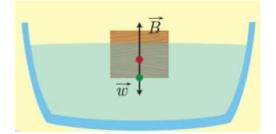




السؤال الرابع: -ضع إشارة (V) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة المغلوط فيها ثم صحح الغلط:

- ١- عند شد نابض أو انضغاطه يكتسب طاقة كامنة مرونية . صح.
- ٢- بعد أن تسقط كرة من يدك وأنت تصعد درج، فإنها تكسب طاقة كامنة ثقالية. خطأ (تكتسب طاقة حركية)
 - ٣- محصلة قوتى المزدوجة، قوة ثابتة تؤدي إلى تدوير الجسم . خطأ (معدومة)
 - ٤- عندما يمر محور الدوران من مركز ثقل أسطوانة متجانسة، يكون توازنها، توازناً مطلقاً . صح.
 - ٥- يتعلق عزم القوة بشدة القوة فقط . خطأ (يتعلق بشدة القوة وطول الذراع)
 - تتناسب الطاقة الحركية طرداً مع سرعة الجسم المتحرك صح.
 - ٧- تعتبر الطاقة الشمسية، من الطاقات المتجددة.. صح.
- مزم المزدوجة تؤثر في مقود دراجة بتعلق بشدة كل من قوتيها فقط خطأ (تتعلق بشدة القوة وطول الذراع)
- 9- في أثناء حركة الأرجوحة تتحول الطاقة الكامنة إلى طاقة حركية فقط. خطأ (وعندما تتوقف تتحول الطاقة الحركية الى كامنة)
 - ١- انعدام محصلة العزوم المؤثرة على جسم صلب قابل للدوران حول محور يسمى شرط التوازن الإنسحابي .خطأ (دوراني)

السؤال الخامس: -حل المسائل الأتية:



المسألة الأولى:

وُضع مكعب من الخشب كتلته **2kg** فوق حوض مملوء بالماء، فيتوازن المكعب تحت تثير قوة ثقله w ، وقوة دافعة أرخميدس B كما هو مبين بالشكل المجاور ، والمطلوب: انظلاقاً من شرط التوازن الإنسحابي، احسب شدة القوة B. بفرض أن تسارع الجاذبية الأرضية g= 10 m.s⁻¹

-الحل:

-المعطيات: m = 2kg حتى يتوازن الجسم يجب أن تكون محصلة القوى المؤثرة في الجسم تساوي الصفر

$$\Sigma f = 0 \implies B = w = m \cdot g \implies B = (2)(10) = 20 \text{ N}$$

المسألة الثانية:

استخدم عامل ميكانيك المفتاح الموجود بالشكل المجاور لفك دولاب سيارة، فطبق على المفتاح قوة مقدار ها 250 N، فإذا علمت أن المسافة بين يديه 40 cm، فاحسب عزم المزدوجة المطبقة على المفتاح.



$$d = 40 \text{ cm} = \frac{40}{100} = 0.4 \text{ m}$$
 $F = 250 \text{ N}$ -المعطيات:

$$\Gamma = d \cdot F = (0.4)(250) = (4)(25) = 100 \text{ m.N}$$

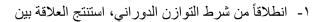
المسألة الثالثة:

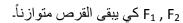
يبلغ عزم مزدوجة m.N 54 والبعد بين حاملي قوتيها 27cm، فاحسب شدة القوة المشتركة للمزدوجة.

d = 27 cm =
$$\frac{27}{100}$$
 = 0.27m Γ = 54 m.N Γ = $\frac{\Gamma}{d}$ = $\frac{54}{0.27}$ = $\frac{5400}{27}$ = 200N

المسألة الرابعة:

 $\mathbf{r} = \mathbf{20} \ \mathbf{cm}$ قرص دائري متجانس يستطيع الدوران حول محور Δ أفقي مار من مركزه و عمودي على مستويه نصف قطره $\mathbf{r} = \mathbf{cm}$ تؤثر في O منتصف نصف القطر CN قوة شدتها $\mathbf{r} = \mathbf{cm}$ ، وتؤثر في النقطة M قوة شدتها $\mathbf{r} = \mathbf{cm}$ كما هو موضح بالشكل المجاور. والمطلوب:





۲- إذا جعلنا
$$F_1$$
 تساوي أربعة أمثال F_2 ويبقى القرص

الحل:

-المعطيات:

$$r = 20 \text{ cm} = 0.2 \text{m}$$

١- حتى يبقى القرص متوازن يجب أن تكون محصلة عزم القوة معدومة:

$$\Gamma_1 + \Gamma_2 = 0$$
 $-d_1.F_1 + d_2.F_2 = 0$ $d_1.F_1 = d_2.F_2$

$$d_1 = \frac{10}{100} = 0.1$$
m $d_2 = \frac{20}{100} = 0.2$ m : ولكن

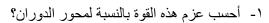
$$0.1 \, F_1 = 0.2 \, F_2$$
 $F_1 = \frac{0.2}{0.1} \, F_2$ $F_1 = 2 \, F_2$: في التعويض نجد أن

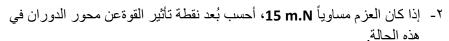
$$F_1 = 4F_2$$
 $4F_1 d_1 = d_2.F_2$ -Y

$$4d_1 = d_2$$
 $d_1 = \frac{d^2}{4} = \frac{20}{4} = 5 \text{cm} = 0.05 \text{m}$

المسألة الخامسة:

نؤثر على الباب المجاور بقوة عمودية على سطحه شدتها 50 تبعد عن محور دور انه 0.5m والمطلوب:







١-المعطيات:

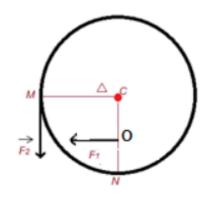
$$d = 0.5 \text{ m}$$
 $F = 50 \text{N}$

$$\Gamma = d \cdot F = (0.5)(50) = 25 \text{ m.N}$$

٢- المعطيات.

$$F_1 = 50 \text{ N}$$
 Γ 15 m.N

$$d = \frac{\Gamma}{F} = \frac{15}{50} = \frac{3}{10} = 0.3 \text{ m}$$

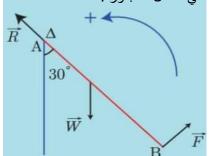




المسألة السادسة

ساق متجانسة AB كتلتها 500g وطولها L=2m، تدور حول محور أفقى ∆ مار من طرفها العلوي A، ونطبق عند النقطة B في طرفها

السفلى قوة $\vec{\mathsf{F}}$ عمودية على الساق، فتدور الساق بزاوية $a=30^0$ في المستوي الشاقولي وتتوازن، كما في الشكل المجاورة.



٢- انطلاقاً من شرط التوازن الدوراني، أحسب قيمة القوة F.

 $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ باعتبار تسارع الجاذبية الأرضية

→ اخراع F هو طول الساق A B * ذراع R معدوم لأنها ثلاثي محمر الدوران

ذراع W هو البعد بين حامل W و A وهو المقابل للزاوية 30 في المثلث القائم A N C

علماً أن C منتصف الساق A C لأن قوة النقل تؤثر في مركز الثقل.

$$d = AC \cdot Sin = (1)(\frac{1}{2}) = 0.5 m$$

$$\Sigma \Gamma_{\Delta} = 0$$

$$\Gamma_{R/\Delta} + \Gamma_{W/\Delta} + \Gamma_{F/\Delta} = 0$$

$$0 - d \cdot w + d F = 0$$

-dm.g+ABF=0

$$F = \frac{d m \cdot g}{A B} = \frac{(0.5)(0.5)(10)}{2} = \frac{2 \cdot 5}{2} = 1.25 \text{ N}$$

المسألة السابعة:

يختزن جسم طاقة كامنة ثقالية و500 عندما يكون على ارتفاع h =10m من سطح الأرض، وتصبح الطاقة الكامنة الثقالية للجسم نفسه 250J عندما يكون على ارتفاع h₁، والمطلوب حساب:

٢- ثقل الجسم.
 ٣- الطاقة الحركية للجسم، وسرعته عندما يكون على الارتفاع h₁.

١- الارتفاع h₁.

٤-الطاقة الحركية للجسم، وسرعته عندما يصل إلى سطح الأرض.

الحل: المعطبات:

$$h_1 = 10m$$

$$Ep_1 = 500 J$$

$$Ep_2 = 250 J$$

$$\frac{EP1}{Ep2} = \frac{h1}{h2}$$

$$\frac{500}{250} = \frac{10}{h^2}$$

$$\frac{500}{250} = \frac{10}{h2}$$
 $h_2 = \frac{250 \times 10}{500} = \frac{10}{2} = 5 \text{ m}$

$$Ep = wh$$

$$w = \frac{EF}{I}$$

$$w = \frac{EP}{h}$$
 $w = \frac{500}{10} = 50 \text{ N}$: $w = \frac{500}{10}$

 $h_1 = 10 \text{ m}$ أحسب الطاقة الحركية وسرعة الجسم .

$$V = 0$$
 $E_k = 0J$

$$E = Ep = 500 J$$
 : عندما يكون الجسم ساكن بالارتفاع فان

٤- عندما يصل الجسم لسطح الأرض تتحول كامل الطاقة الكامنة الثقالية إلى طاقة حركية ويصبح

$$h = 0m$$
 Ep = 0J

$$E = E_k = 500 J$$

$$E_k = \frac{1}{2} \text{ m v}^2$$

$$V = \sqrt{\frac{2 E k}{m}} = \sqrt{\frac{2 (500)}{5}} = \sqrt{\frac{1000}{5}}$$

$$V = \sqrt{200} = 10 \sqrt{2} \text{ m.s}^{-1}$$

المسألة الثامنة:

نترك جسم كتلته 1 kg ليسقط دون سرعة ابتدائية تحت تأثير ثقله فقط من ارتفاع 5m ، بفرض أن تسارع الجاذبية الأرضية g = 10 m.s⁻² .

- 1- ما نوع الطاقة التي يمتلكها الجسم على ارتفاع 5m، وأحسب قيمتها.
- ٢- أحسب قيمة الطاقة الكامنة الثقالية والطاقة الحركية على ارتفاع 2m.
 - أحسب الارتفاع h عندما تكون سرعة الجسم 1 m.s
- ٤- ما نوع الطاقة التي يمتلكها الجسم لحظة وصوله إلى سطح الأرض؟ وأحسب قيمتها.
 - ٥- أحسب العمل الذي قامت به قوة ثقل الجسم لدى سقوطه من الارتفاع السابق.

-الحل:

المعطيات:

$$h = 5 m$$

$$V = 0$$

$$m = 1 kg$$

$$g = 10 \text{m.s}^{-2}$$

$$Ep = m.gh = (1)(10)(5) = 50 J$$

$$E = Ep = 50 J$$
 عند أعلى ارتفاع يمتلك الجسم طاقة كامنة ثقالية

$$h = 2m$$

$$Ep = m.gh = (1)(10)(2) = 20 J$$

$$E_k = E - Ep = 50 - 20 = 30 J$$

$$V = 1 \text{ m.s}^{-1}$$

$$E_k = \frac{1}{2} \text{ m.v}^2 = \frac{1}{2} (1) (1)^2 = 0.5 \text{J}$$

$$Ep = E - E_k = 50 - 0.5 = 49.5 J$$

$$h = \frac{EP}{m.g} = \frac{49.5}{(1)(10)} = 4.95 \text{ m}$$

$$E_k = E = 50 J$$

٤ ـ لحظة وصول الجسم لسطح الأرض تتحول كامل الطاقة إلى حركية

$$h = 4.95 \text{ m}$$

$$h = 0 m$$

المسألة التاسعة:

قارن بين الطاقة الحركية لسيارتين كتلة الأولى 10 طن، وتتحرك بسرعة 36 km.h⁻¹ ، و كتلة الثانية

 $E_{K1} > E_{K2}$

$$E_k = \frac{1}{2} m_1 V^2 = \frac{1}{2} (10) (36)^2 = (5) (36)^2 J = 6480 J$$

$$E_{K2} = \frac{1}{2}m_2 V^2 = \frac{1}{2}(2) (72)^2 = (72)^2 J = 5184 J$$

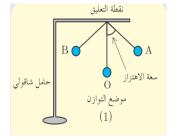
الوحدة الثالثة

الأمواج والاهتزازات

الدرس الأول الحركة الاهتزازية



- دور الاهتزاز (٢): هو زمن هزّة واحدة، ويقدّر في الجملة الدّوليّة بالثانية (٥)، ويُحسب من العلاقة $\frac{t}{n} = T$ حيث (n) عدد الهزات.
- تواتر الاهتزاز (f): هو عدد الهرّات التي يُنجزها الجسم المهتز في ثانية واحدة، ويقدّر في الجملة الدولية بالهرتز (Hz) ويُحسب من العلاقة $\frac{n}{t} = \frac{1}{t}$.
 - العلاقة بين الدور والتواتر: الدور يساوي مقلوب التواتر وبالعكس. $\frac{t}{r} = \frac{1}{t}$ أو $\frac{t}{r} = T$
- تزداد سرعة الكرة المهتزة كلما اقتربت من موضع توازنها لتكون عُظمى عند مرورها بموضع التوازن، كما تتناقص سرعتها كلما ابتعدت عن (O) موضع التوازن وتنعدم عند وصولها إلى الموضعين (A,B).



تعلمت

- الحركة الاهتزازية: هي الحركة التي يهتز فيها الجسم إلى جانبي موضعي التوازن.
- الحركة الدّورية: هي الحركة التي تتكرر مماثلة لنفسها خلال فواصل زمنية متساوية.
 - سعة الاهتزاز: هي أقصى إزاحة للجسم المهتز عن وضع التوازن.
 - دور الاهتزاز (T): هو زمن هزّة واحدة ويقدّر في الجملة الدولية بالثانية (s).
- تواتر الاهتزاز (f): هو عدد الهزات التي ينجزها الجسم المهتز في ثانية واحدة. ويقدّر في الجملة الدوليّة بالهرتز (Hz).

أختبر نفسى:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

- ١- مسطرة تهتز بتواتر قدره Hz ، فيكون دور الاهتزاز مقدراً بالثانية:
 - 0.1 -a

٢- تُعطى العلاقة بين الدور والتواتر ب:

٣- وحدة قياس الدور في الجملة الدولية:

0.2 -c

2 -b

- $T = \frac{\text{const}}{f} b$
- $\frac{T}{f}$ = const -c

s⁻¹ -c

T.f = 1 -a

- min -b

- ٤- الهرتز هو عدد الهزات التي ينجزها الجسم المهتز في:
- d- اليوم. c- الساعة.

- b- الثانية.
- a- الدقبقة

h -a

S-d

السؤال الثاني: حل المسألتين الآتيتين:

المسألة الأولى:

كرة صغيرة معلقة بخيط شاقولي لا يمتط، طويل نسبياً، تزيح الكرة عن موضع توازنها بزاوية 60° ، ونتركها دون سرعة ابتدائية فتنجز

120 هزة خلال دقيقة والمطلوب:

١- أحسب الدور والتواتر.

٢ـ استنتج سعة الإهتزاز.

٣- بين تحولات الطاقة للكرة خلال هزّة كاملة.

N = 120 عدد الهزات t = 60 S

 $T = \frac{60}{120} = \frac{1}{2} = 0.5 \text{ S}$ $F = \frac{1}{T} = \frac{1}{0.5} = \frac{10}{5} = \text{Hz}$

 $\alpha = 60^0$ سعة الاهتزاز -٢

٣- عند الوضعين المتطرفين تكون الطاقة كامنة ثقالية والسرعة معدومة تزداد السرعة كلما اقتربنا من وضع التوازن.

الطاقة الحركية عظمى في وضع التوازن ومعدومة في الطرفين.

الطاقة الكامنة عظمى في الوضعين المتطرفين ومعدومة في مركز التوازن.

المسألة الثانية: يهتز جناحا النحلة 13800 هزّة في الدّقيقة، والمطلوب حساب:

١- تواتر الاهتزاز.

-الحل:

-المعطيات:

N = 13800 هرتز t = 60 S

 $F = \frac{N}{t} \frac{13800}{60} = \frac{13800}{6} = 230 \text{ HZ}$ $T = \frac{1}{F} = \frac{1}{230} \text{ S}$

الدرس الثاني الأمواج وخاصياتها

-تعريف الموجة: : حركة اهتزازية تنتشر في الأوساط المرنة عند انتشار الأمواج يحدث انتقال الطاقة دون انتقال المادة.

توليد موجة على سطح الماء -توليد موجة في حبل مرن (وتر) اتجاه حركة الموجة تهتز الورقة للأعلى والأسفل دون أن تنتقل من مكانها. إنّ تحريك اليد باستمرار يعنى نقل الطاقة من اليد إلى

- الحبل ممّا يؤدّي إلى توليد موجات في الوسط الذي تسمح مرونته بانتقال الموجات فيه.
 - تنشأ الموجة عن اهتزاز في الوسط ينتشر باتّجاه معيّن وبسرعة معيّنة.
- أسمى الارتفاعات والانخفاضات المنتشرة على سطح الماء
 - أسمّى المسافة الفاصلة بين قمّتين متتاليتين أو بين قاعين متتالين بطول الموجة.

-انواع الامواج:



- تهتز جزيئات الوسط في اتجاه عمودي على منحى انتشار الموجة. طول الموجة العرضيّة: هي المسافة الفاصلة بين قمّتين أو بين قاعين
 - تشكل الامواج سلسلة ارتفاعات وانخفاضات
- تشكل الامواج سلسلة من الانضغاطات والتخلخلات -الامواج الميكانيكة والامواج الكهرطيسية:

تخلخلين متتاليين.

الامواج الكهرطيسية	الامواج الميكانيكية
هي الأمواج التي لا تحتاج إلى وسط مادي تنتشر فيه	هي الأمواج التي تحتاج إلى وسط مادّي تنتشر فيه.
الأمواج الضوئيَّة فلا تحتاج لوسط مادي تنتشر فيه.	الأمواج الصّوتية لوسط مادّي تنتشر من خلاله
امواج الراديو والتلفاز	الامواج على سطح الماء

كامل.

ناصيات الامواج:

٢-طول الموجة	١-سرعة انتشار الامواج
-تعريف طول الموجة: المسافة التي تقطعها الموجة ،	-تتوقف سرعة انتشار الأمواج الصّوتيّة على نوع الوسط المنتشرة

-سرعة انتشار الأمواج الصوتية في الأوساط الصلبة أكبر منها في الأوساط السّائلة وفي الأوساط السّائلة أكبر منها في الأوساط الغاريّة. -كلما كانت جزيئات الوسط أكثر تقارباً كانت سرعة انتشار الصّوت أكبر، وكلما كانت جزيئات الوسط أكثر تباعداً كانت سرعة انتشار الصوت أقل.

 $\lambda = \frac{V}{f}$ العلاقة بين سرعة انتشار الموجة وطول الموجة:

خلال دور

طول الموجة الطوليّة: هي المسافة الفاصلة بين انضغاطين أو

 \mathbf{m} : \mathbf{deb} : \mathbf{he}

 $m.s^{-1}$ سرعة انتشار الموجة واحدتها v

f: التواتر واحدته هرتز Hz

أختبر نفسى:

السؤال الأول: -ضع إشارة ($\sqrt{}$) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (\times) أمام العبارة المغلوطة مع تصحيح الغلط:

- 1- التواتر هو مقلوب الدور ويقدر بوحدة 5-2. صح وايضا بالهرتز.
- ٢- طول الموجة يتناسب عكساً مع التواتر وذلك بتغير سرعة الانتشار. خطأ (مع ثبات السرعة).
 - ٣- الأمواج الضوئية لا تحتاج إلى وسط مادي كي تنتشر فيه. صح
 - الصوت ينتشر في الأوساط المادية وغير المادية. خطأ (فقط في الاوساط المادية).

السؤال الثاني: -اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

- ۱- تنتشر موجة بتواتر قدره 5Hz فيكون دورها مساوياً.
- 0.2 s -b 0.1 s -d .03 s -c

5 m.s⁻¹ -c

- ٢- موجة طولها λ = 2m وتواترها 10 Hz فتكون سرعة انتشارها مساوية:
 - ٣- عند زيادة تواتر المنيع فإن سرعة الانتشار:
- c- تبقى ثابتة. b- تنقص a- تزداد

20 m.s⁻¹ -b

السؤال الثالث:

يمثل الرسم البياني المجاور موجة تنتشر في وسط ما المطلوب:

- ١- استنتج طول الموجة وسعتها.
- إذا كانت سرعة الموجة 1-20 m.s أحسب تواتر الموجة ودور ها.

-الحل

v = 20 m.s⁻¹ :المعطيات

2 m.s⁻¹ -a

١- طول الموجة هو المسافة بين قمتين متتاليتين او قاعين متتاليين

 $\lambda = 30 - 10 = 20 \text{ m}$

$$f = \frac{v}{\lambda} = \frac{20}{20} = 1m$$
 -Y

الدور هو مقلوب التواتر T = 1s

السؤال الرابع: _حل المسائل الأتية:

المسئلة الأولى: مسطرة مرنة تتصل بوتر مشدود وتهتز يتواتر قدره 20 فتتكون على الوتر أمواج عرضية طول الموجة $\lambda = 5$.

٢- نجعل تواتر المسطرة 5Hz احسب طول الموجة.

المطلوب: ١ ـ أحسب سرعة انتشار الأمواج

 $\lambda = 5 \text{cm} = 0.05 \text{m}$ -المعطيات: f = 20 Hz <u>-الحل:</u>

-١

 $V = \lambda \cdot f = (0.05)(20) = 1 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

10 m.s⁻¹ -d

d- تزداد ثم تنقص.

20

10

10-

20 -

20

30

المسافة (x(m

 $V = 0.1 \,\mathrm{m \cdot s^{-1}}$

-۲

$$\lambda = \frac{V}{f} = \frac{1}{5} = 0.2 \text{ m}$$
 f=5Hz

المسألة الثانية:

 $c = 3x10^8 \text{ m.s}^{-1}$ يولد هوائي إرسال أمواج كهر طيسيّة طولها $\lambda = 2m$. فإذا علمت إن سرعة انتشار هذه الأمواج بسرعة الضوء أحسب تواتر هذه الأمواج ودورها.

-الحل:

-المعطيات:

$$\lambda = \frac{V}{f}$$

$$f = \frac{V}{\lambda} = \frac{3 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}}{2} = 1.5 \times 10^8 \text{ Hz}$$

$$T = \frac{1}{f} = \frac{1}{1.5 \times 10^8} \text{ s}$$

المسألة الثالثة:

تنتشر موجة عرضية على سطح ماء ساكن بسرعة 2m.s⁻¹ وبتواتر 80Hz، المطلوب حساب:

- ١- طول الموجة.
- ٢- المسافة التي تقطعها الموجة خلال 45.

-الحل:

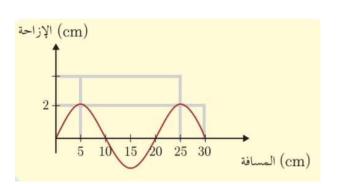
$$f = 80 \text{ HZ}$$
 $V = 2 \text{ m . s}^{-1}$ -المعطيات: $V = 2 \text{ m}$

$$\lambda = \frac{V}{f} = \frac{2}{80} = \frac{1}{40} \,\mathrm{m}$$

أسئلة وحدة الأمواج والاهتزازات

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل ممّا يأتى:

- ١- تتعلق سعة الموجة المنتشرة في وسط ما ب:
- a- سرعة انتشار الأمواج. b- طول الموجة. c- تواتر الأمواج. d- طاقة الموجة
 - ٢- تعتمد سرعة انتشار الموجة في وسط معين على:
- a- طول الموجة. b- طبيعة الوسط. c- تواتر الموجة. d- سعة الموجة.



2 cm -d

 ٣- يمثل المنحنى البيانى تغيرات الإزاحة بدلالة المسافة التي تقطعها الموجة:

١- سعة الموجة تساوى:

20 cm -a 10 cm -c 4 cm -b

٢- طول الموجة يساوي:

30 cm -a 4 cm -d 2 cm -c 20 cm -b

السوال الثاني:

ضع إشارة $(\sqrt{})$ أمام العبارة الصحيحة وإشارة (x) أمام العبارة المغلوطة وصححها:

- ١- ينقص طول الموجة المنتشرة في وسط متجانس بنقصان تواتر المنبع وثبات سرعة الانتشار. خطأ (يزداد طول الموجة)
 - ٢- تواتر المنبع يحدّد تواتر الأمواج المنتشرة في وسط معيّن. صح
 - ٣- تحتاج الأمواج الكهر طيسيّة لوسط مادّي تنتشر فيه خطأ (الامواج الميكانيكية)
 - ٤- طول الموجة الصوتيّة هو المسافة الفاصلة بين انضغاط وتخلّل يليه. خطأ (المسافة بين انضغاطين او تخلخلين)

السؤال الثالث: -حل المسالتين الآتيتين:

المسألة الأولى: يهتر وتر مرن مشدود 60 هزة في s 30، فإذا علمت أنّ نقطة تبعد m ، عن المنيع اهتزّت بعد s 1 من بدء اهتزاز المنيع،المطلوب:

٣-احسب طول الموجة. ٢-احسب سرعة انتشار الأمواج ١- احسب تواتر اهتزاز المنيع.

-الحل:

X = 4 mt = 30 st = 1 s

 $F = \frac{n}{t} = \frac{60}{20} = 2 \text{ HZ}$

 $V = \frac{x}{t} = \frac{4}{1} = 4 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ _ ۲

 $\lambda = \frac{v}{f} = \frac{4}{2} = 2m$ _٣

المسألة الثانية:

يطلق جهاز تحديد سرعة السيارات أمواج فوق صوتية تواترها Hz×8، نحو سيارة متحركة، فإذا علمت أن سرعة انتشار الصوت في الهو اء 340 m.s⁻¹ المطلوب:

١- احسب طول الموجة.

إذا كان طول الأمواج المنعكسة عن سيارة والتي يستقلها الجهاز m 377×10⁻⁴ احسب تواتر الأمواج المنعكسة.

-الحل:

 $f = 8 \times 10^5 H7$ $V = 340 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ -المعطيات:

 $\lambda = \frac{v}{f} = \frac{340}{8} \times 10^{-5} = \frac{34}{8} \times 10^{-4} = \frac{17}{4} \times 10^{-4} \,\mathrm{m} = 4.25 \times 10^{-4} \,\mathrm{m}$ ٦-

 $\lambda = 3.77 \times 10^{-10} \,\mathrm{m}$ $f = \frac{v}{\lambda} = \frac{340}{3.77 \times 10^{-4}} = \frac{34 \times 10^5}{3.77} = 9 \times 10^5 \,\mathrm{Hz}$ ٦_

الوحدة الرابعة

الكيمياء اللاعضوية

الدرس: الأول المحاليل المائية

مفهوم المحاليل:

- يتكون المحلول من مادة مذيبة (المُحل) ومن مادة مُذابة (المُنحل).
 - عمليّة ذوبان المادة المنحلة في محل مناسب تحوّل فيزيائي.
- الماء مذيب جيد لمعظم المركبات الأيونية لأنه مذيب قطبي. ولا يذيب المركبات ذات الرابطة المشتركة.
 - المحاليل نوعان:

١- محلول متجانس: يكون المحلول بطور واحد.

مثال: محلول كلوريد الصوديوم في الماء - محلول برمنغنات البوتاسيوم في الماء.

٢- محلول غير متجانس، ويكون المحلول بأكثر من طور.

مثال: كربونات الكالسيوم في الماء – الزيت مع الماء



- تسمّى نسبة عدد مولات المادة المذابة إلى حجم المحلول بالتركيز المولي للمحلول (ويساوي عدد المولات المذابة في ليتر واحد من المحلول)، وتُحسب بالعلاقة: $\frac{1}{V} = \frac{1}{V}$.
 - تسمّى نسبة كتلة المادة المذابة إلى حجم المحلول بالتركيز الغرامي للمحلول. (ويساوي عدد الغرامات المذابة في ليتر واحد من المحلول)، وتُحسب بالعلاقة: $\frac{m}{V} = \frac{1}{V}$.

تمدید محلول:

- عند تمدید محلول ما بإضافة ماء مقطر إلیه یزداد حجم المحلول، ویقل ترکیزه بینما تبقی کمیة المادة المذابة ثابتة.
 - قانون تمديد المحاليل:

(عدد مولات المادة المذابة بعد التمديد) $n_1 = n_2$ (عدد مولات المادة المذابة قبل التمديد)

 $C_1 \times V_1 = C_2 \times V_2$



أختبر نفسى:

السؤال الأول: ضع إشارة $(\sqrt{})$ أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة المغلوطة ثم صححها:

- ١- تركيز المحلول يعبر عن كميّة المذيب في حجم معين من المحلول. خطأ (كمية المذاب في حجم معين من المحلول)
 - ٢- مزيج الماء والكحول هو محلول متجانس. صح
 - ٣- تذوب قطعة الصوديوم عند وضعها في الماء. خطأ (كلوريد الصوديوم)
 - ٤- تتغير كتلة المادة المذابة في المحلول عند تمديده. خطأ (لا تتغير الكتلة يتغير الحجم والتركيز)

السؤال الثاني: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

١- كتلة حمض كلور الماء في 0.2L من محلوله دي التركيز 73g.L هو:

365 g -c **14.6 g -b** 14 g -a

٢- وحدة تركيز المحلول:

 $Mol.L^{-1}-d$ Mol.L-c $Mol^{-1}.L^{-1}-b$ $Mol.L^{-2}-a$

3.65 g -d

٣- عند تمديد محلول بالماء يتغير:

a- كتلة المادة المذابة. b- عدد مولات المادة المذابة -c- حجم المادة المذابة. d- حجم المحلول.

<u>السؤال الثالث:</u> -أعط تفسيراً لكل مما يأتي:

- ١- يذوب ملح كبريتات النحاس بالماء بينما لا يذوب الشمع بالماء. لأن كبريتات الباريوم راسب لا يذوب في الماء .
 - لا يوجد الماء مقطراً في الطبيعة. لسهولة ذوبان الاملاح فيه.
 - ٣- الماء المقطر غير ناقل للتيار الكهربائي، بينما الماء العذب ينقل التيار الكهربائي.

لأن الماء المقطر لايحتوي ايونات اما العذب يحتوي ايونات موجبة وسالبة .

السؤال الرابع: -حل المسائل التالية:

المسألة الأولى: يحتاج جسم الإنسان إلى حوالي (10 mg) من أيونات الزنك يومياً، فإذا كان حجم دم الإنسان حوالي 5L. المطلوب:

١- أحسب التركيز الغرامي لأيونات الرّنك في محلول دم الإنسان.

٢-أحسب التركيز المولي لأيونات الزنك في محلول دم الإنسان. علماً أن: Zn:65

-الحل:

-المعطيات:

V = 5L $m = \frac{10}{1000} = 0.01g$

$$C_{g.l}^{-1} = \frac{m}{V} = \frac{0.01}{5} = \frac{0.02}{10} = 0.002 \text{ g.l}^{-1}$$

$$C_{\text{mol.}l}^{-1} = \frac{n}{V} = \frac{m}{MV}$$
 $C_{\text{mol.}l}^{-1} = \frac{Cg.l^{-1}}{M} = \frac{0.002}{65}$ $C_{\text{mol.}l}^{-1} = 0.00003 \text{ mol.}l^{-1}$

المسألة الثانية:

محلول لحمض الكبريت تركيزه 0.4 mol.L-1

- ١- أحسب عدد مولات و كتلة حمض الكبريت في O.1 L من المحلول السابق.
- 7- أحسب حجم الماء المقطر الواجب إضافته إلى 50mL من المحلول السّابق لنحصل على محلول لحمض الكبريت تركيزه . $20.1mol.L^{-1}$

- الحل-

_١

$$C_{\text{mol}} \cdot I^{-1} = 0.4$$

المعطبات:

$$M = 2 H + S + O \times 4 = 2 (1) + 32 + 16 \times 4 = 34 + 64 = 98 g \cdot mol^{-1}$$

$$C_{\text{mol.I}}^{-1} = \frac{n}{V}$$
 $n = C_{\text{mol.I}}^{-1} \cdot V = (0.4)(1) = 0.4 \text{ mol}$

$$C_{g.l}^{-1} = M.C_{mol.l}^{-1} = (98)(0.4) = 39.2 g.l^{-1}$$

$$V_1 = 50 \text{ mL}$$

$$C_1 = 0.4 \text{ mol} \cdot 1^{-1}$$

$$C_2 = 0.2 \text{ mol. } I^{-1}$$

$$C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2$$
: من قانون التمديد

$$(0.4)(50) = (0.2)V_2$$
 $20 = 0.2 V_2$ $V_2 = \frac{20}{0.2} = \frac{200}{2}$ $V_2 = 100 \text{ mL}$

الحجم الجديد : v₂ = 100ml

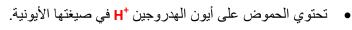
ومنه فإن حجم الماء المضاف هو فرق الحجمين قبل التمديد وبعده:

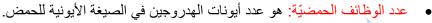
$$V = v_2 - v_1 = 100-50 = 50 \text{ml}$$

الدرس: الثاني

المحاليل الحمضية

-الحموض:





الحموض: مواد تُعطى عند انحلالها في الماء أيونات الهدروجين.



تصنيفه	صيغته	اسم الحمض
ضعيف	CH ₃ COOH	حمض الخل
ضعيف	H_2CO_3	حمض الكربون
ضعيف	НСООН	حمض النمل
ق <i>وي</i>	HCl	حمض كلور الماء
ق <i>وي</i>	HSO_3	حمض الأزوت
قوي	H_2SO_4	حمض الكبريت
	ضعیف ضعیف ضعیف قوي قوي	السام CH3COOH السام السام السام

-قوة الحمض: -تصنف الحموض حسب تأينها في الماء الى حموض قوية وحموض ضعيفة

• نتأين جزيئات الحمض القوي في محلولها المائي تأيّناً كلياً. (حمض كلور الماء وحمض الكبريت وحمض الازوت)

• تتأين جزيئات حمض كلور الماء في محلولها المائي تأيّناً كلّياً، ويُعبّر عن ذلك وفق المعادلة:

HCI → H⁺ + CI

تتأيّن جزيئات الحمض الضعيف في محلولها المائي تأيّناً جزئيّاً. (حمض الخل وحمض النمل وحمض الكربون)

تتأيّن جزيئات حمض الخلّ في محلولها المائي تأيناً جزئيّاً، ويُعبّر عن ذلك وفق المعادلة:

CH₃ COO⁻ + H⁺

-تأثير الحموض في المشعرات:

تلون المحاليل الحمضية ورقة عباد الشمس باللون الأحمر.

أختبر نفسى:

السؤال الأول: -اختر الإجابة الصحيحة في كل ممّا يأتي:

١- عدد الوظائف الحمضية في حمض الخل:

4 -c 2 -b

٢- محلول الحمض الأكثر ناقلية للتيار الكهربائي من بين المحاليل المتساوية في التركيز الآتية هو:
 a- حمض الكربون.

 $HCOO^- + H^- - d$ $H^+ + HCOO^- - c$ $HCO^+ + OH^- - b$ $HCOO + H^- - a$

السوال الثاني:

ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة، وكلمة (غلط) أمام العبارة المغلوط فيها:

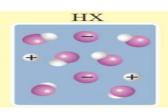
- أستعمل حمض الكبريت في حفظ الأغذية. خطأ. (صناعة المنظفات)
 - ألون المحاليل الحمضية ورقة عباد الشمس باللون الأحمر. صح
 - ٣- يتأين حمض الكربون تأينا تاماً. خطأ (يتأين جزئيا)

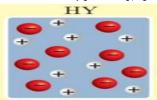
السؤال الثالث: أعط تفسيراً علمياً:

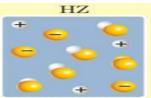
- النّاقليّة الكهربائيّة لمحلول حمض الأزوت أكبر من الناقليّة الكهربائيّة لمحلول حمض الكربون الذي له التّركيز نفسه. -لأن حمض الازوت قوي يتأين كلياً ايوناته اكثر من ايونات حمض الكربون الضعيف الذي يتأين جزئياً.
 - ٢- حمض الفوسفور ثلاثي الوظيفة الحمضية.
 - لأنه يحتوي في محلوله المائي على ثلاث ايونات هيدروجين.

السؤال الرّابع:

لديك في الشكل أدناه محاليل لحموض متساوية في التركيز، المطلوب:







رتّب الحموض (HX, HY, HZ) تصاعديّاً وفق قوتها.

الحل: تزداد قوة الحمض بازدياد عدد ايوناته الاقوى هو HY ثم HZ ثم HX

السؤال الخامس: _حل المسألتين الآتيتين إ

المسألة الأولى:

محلول لحمض كلور الماء حجمه 100 mL ويحوي 3.65 g من الحمض:

١- اكتب معادلة تأيّن الحمض في الماء علماً أنّه تام التأين. ٢-أحسب التركيز الغرامي للمحلول.

٣-أحسب التّر كيز المولى للمحلول.

m = 3.65 g

$$V = 100 \text{ mL} = \frac{100}{1000} = 0.1 \text{L}$$

.(H:1, CL:35.5)

-الحل: المعطيات:

Cg .
$$I^{-1} = \frac{m}{V} = \frac{3.65}{0.1} = \frac{36.5}{1} = 36.5 \text{ g.} I^{-1}$$

$$C_{mol.l^{-1}} = \frac{Cg.l^{-1}}{M} = 1 \text{ mol. } l^{-1}$$

المسألة الثانية:

محلول لحمض الخل حجمه 200 mL ويحوي g 12 من الحمض:

٢-أحسب التركيز الغرامي لمحلول حمض الخل

١- اكتب معادلة تأيّن الحمض في الماء.

(H:1, C:12, 0:16)

٣-أحسب التُركيز المولى لمحلول حمض الخل

-الحل:

m = 12 g

$$V = 200 \text{ mI} = \frac{200}{1000} = 0.2 \text{ I}$$

المعطيات

حمض الخل CH3COOH

-1

$$C_{g.l}^{-1} = \frac{m}{V} = \frac{12}{0.2} = \frac{120}{2} = 60 \text{ g}. \text{ l}^{-1}$$

 $C_{g.l}^{-1} = \frac{m}{V} = \frac{12}{0.2} = \frac{120}{2} = 60 \text{ g} \cdot \text{l}^{-1}$ -2

$$M = 2 C + 4H + 2O = 2 (12) + 4 (1) + 2 (16)$$

 $M = 24 + 4 + 32 = 60 g \cdot mol^{-1}$ -3

$$C_{\text{mol.l}}^{-1} = \frac{Cg.l^{-1}}{M} = \frac{60}{60} = 1 \text{ mol.l}^{-1}$$

الدرس الثالث المحاليل الأساسية



NaOH -d

- تحتوي الأسس على أيون الهدروكسيد OH في صيغتها الأيونية.
- عدد الوظائف الأساسية: هو عدد أيونات الهدر وكسيد في الصيغة الأيونيّة للأساس.
 - الأسس: مواد تُعطى عند انحلالها في الماء أيونات الهدر وكسيد -OH.

الصيغة الأيونية	الصيغة الجزيئية	اسم الأساس
$(K^+ + OH^-)$	КОН	هيدروكسيد البوتاسيوم
$(Na^+ + OH^-)$	NaOH	هيدروكسيد الصوديوم
$(Ca^{2+} + 20H^{-})$	$Ca(0H)_2$	هيدروكسيد الكالسيوم
$(Mg^{2+} + 20H^{-})$	$Mg(OH)_2$	هيدروكسيد المغنزيوم
$(NH_4^{+} + OH^-)$	NH ₄ OH	هيدروكسيد الأمونيوم
$(Fe^{3+} + 30H^-)$	Fe(OH) ₃	هيدروكسيد الحديد

-قوة الاسس : تقسم الاسس حسب تأينها في الماء الى اسس قوية واسس ضعيفة.

- تتأيّن جزيئات الهيدروكسيد القوي في محلولها المائي تأيّناً كليّاً، (جميع الاسس عدا هيدروكسيد الامونيوم)
 - تتأيّن جزيئات هيدروكسيد الصوديوم في محلولها المائي تأيّناً كليّاً، ويُعبّر عن ذلك وفق المعادلة:

- تتأيّن جزيئات الهيدروكسيد الضعيف في محلولها المائي تأيّناً جزئيّاً. (هيدروكسيد الامونيوم)
- تتأيّن جزيئات هيدروكسيد الأمونيوم في محلولها المائي تأيّناً جزئيّاً، ويُعبّر عن ذلك وفق المعادلة:

$$NH_4 OH \longrightarrow NH_4^+ + OH_4^-$$

4 -c

أ-تأثير الاسس بالمشعرات:

• تلون المحاليل الأساسيّة ورقة عباد الشمس باللون الأزرق.

أختبر نفسى:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يأتي:

١- عدد الوظائف الأساسية في هدروكسيد الباريوم:

٢- أحد الأسس الآتية يُستخدم في معالجة حموضة المعدة:

 $Mg(OH)_2$ -c KOH-b NH₄OH -a

٣- محلول الأساس الأكثر ناقليّة للتيار الكهربائي من بين المحاليل المتساوية في التراكيز الأتية:

b- هدروكسيد الأمونيوم. a- هدروكسيد الألمنيوم.

d- هدر وكسيد الحديد III. c- هدروكسيد الصوديوم

السوال الثاني:

ضع كلمة (صح) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (غلط) أمام العبارة المغلوطة، ثمّ صحتها:

- ١- يستخدم هدر وكسيد الصوديوم في صناعة الصابون. صح.
- ٢- تلون المحاليل الأساسية ورقة عباد الشمس باللون الأحمر. خطأ (بالأزرق)
 - يُستعمل هدروكسيد الكالسيوم في معالجة حموضة الثرية. صح.

السوال الثالث:

قارن بين محلولين متساويين في التركيز والحجم من هدروكسيد الصوديوم، وهيدروكسيد الأمونيوم من حيث:

٢-النَّاقليّة الكهر بائيّة

-هيدروكسيد الصوديوم قوي يتأين كليا ايوناته اكثر وهو اكثر ناقلية للتيار الكهربائي.

هيدر وكسيد الامونيوم ضعيف يتأين جزئيا ايوناته اكثر وهو اقل ناقلية للتيار الكهربائي.

السؤال الرابع: حل المسألتين الآتيتين:

<u>المسالة الأولى:</u> نذيب 0.2mol من هدروكسيد البوتاسيوم في الماء المقطر ونكمل حجم المحلول إلى 1L .

١- أكتب معادلة تأتين هدروكسيد البوتاسيوم. ٢-أحسب التركيز الموليّ لمحلول هدروكسيد البوتاسيوم في المحلول. -الحل

KOH
$$N = 0.2 \text{ mol}$$
 $V = 1 \text{ I}$

$$KOH \longrightarrow K^{+} + OH^{-}$$

$$C = \frac{n}{V} = \frac{0.2}{1} = 0.2 \text{ mol } . I^{-1}$$

المسألة الثانية:

نحل 2g من أكسيد المغنزيوم في الماء المقطر، فيتشكل هدروكسيد المغنزيوم. المطلوب:

٢- أحسب كتلة هدروكسيد المغنزيوم المتشكل (Mg:24, H:1, 0:16). ١ ـ أكتب معادلة التفاعل الحاصل.

-الحل:

$$m = \frac{58 \times 2}{40} = \frac{58}{20} = \frac{29}{10} = 2.9 g$$

الدرس الرابع أنواع التّفاعلات الكيميائيّة

-انواع التفاعلات الكيميائية:

١-تفاعلات الاتحاد: هي التغيرات الكيميائية التي تتفاعل فيها عدّة مواد، فتتشكل مادّة واحدة.

- تتلون ورقة عباد الشمس باللون الأزرق.
- يتفاعل أكسيد الكالسيوم مع الماء مشكلاً هدر وكسيد الكالسيوم وفق المعادلة:

$$CaO_{(s)} + H_2O_{(1)}$$
 Ca $(OH)_{2(aq)}$

يتّحد النّشادر مع غاز كلور الهدروجين، فيتشكل دخان أبيض من كلوريد الأمونيوم وفق المعادلة:

$$NH_{3(g)} + HCl_{(g)} \longrightarrow NH_4Cl_{(s)}$$

٢-تفاعلات التفكك: هي التغيرات الكيميائية التي تتفكك فيها مادّة واحدة إلى عدّة مواد. وتحتاج الى طاقة حرارية او تيار كهربائي.

• يتفكك الماء في وعاء فولتا إلى عناصره الأولية وفق التفاعل:

$$2H_2O_{(I)} \longrightarrow 2H_{2(g)} + O_{2(g)}$$

- يشتد توهج عود الثقاب عند تقريبه من الأنبوب الذي يحتوي على غاز الأكسجين بينما يحدث صوت فرقعة عند تقريبه من الأنبوب الذي يحتوي على غاز الهدروجين.
 - تتفكك كربونات الكالسيوم إلى أكسيد الكالسيوم وغاز ثنائي أكسيد الكربون، والذي يعكر رائق الكلس وفق المعادلة:

$$CaCO_{3(s)}$$
 Δ $CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$

٣-تفاعلات الإزاحة: هي التفاعلات التي يحل فيها عنصر نشيط كيميائيّاً محل عنصر أقل نشاطاً كيميائيّاً منه.

هي تفاعلات تمم حسب سلسلة النشاط الكيميائي.

 Au
 Hg
 Ag
 Cu
 H
 Pb
 Fe
 Zn
 Al
 Mg
 Na
 Ca
 K

 سلسلة النشاط الكيميائي وترتيب العناصر حسب تناقص نشاطها الكيميائي (بكص مازح رهن)





- في التجربة الأولى استطاع الحديد أن يُزيح أيونات النحاس (cu²⁺(aq) ذات اللون الأزرق ليتشكل أيونات الحديد ال Fe²⁺(aq) اللون الأخضر لأنّ الحديد أكثر نشاطاً كيميائيّاً من النحاس فتترسب طبقة من النحاس الأحمر على قطعة الحديد.
 - يحدث التفاعل و فق المعادلة

$$Fe_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \longrightarrow FeSO_{4(aq)} + Cu_{(s)}$$

- في التجربة الثانية لم يحدث تفاعل كيميائي لأنّ النّحاس أقل نشاطاً كيميائيّاً من الحديد، وبالتالي لا يمكن أن يزيحه.
 لا يحدث التّفاعل ← Cu(s) + FeSO_{4(aq)}
 - أسمى هذا النوع من التفاعلات بتفاعلات الإزاحة (تبادل أحادي)

٤-تفاعلات التبادل الثنائي: هي تفاعلات يحدث فيها تبادل بين الأيونات المختلفة بالشحنة للمواد المتفاعلة لتكوين مركبات جديدة

يتشكل راسب من كلوريد الفضة وفق المعادلة:

• يحدث تبادل ثنائي بين الأيونات المختلفة بالشحنة، حيث يتّحد أيون الفضة (aq) مع أيون الكلوريد (Cl ويشكل راسباً أبيض من كلوريد الفضة AgCl و فق المعادلة:

$$Ag^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} \longrightarrow AgCl_{(s)}$$
 AgCl

ا أسمى هذا النوع من التفاعلات: تبادلاً ثنائياً.

ختبر نفسى:

السؤال الأول: -أختر الإجابة الصحيحة في كل ممّا يأتي:

١- المعدن الذي يمكن أن يتفاعل مع كبريتات الحديد هو:

٢- نوع التفاعل الممثل بالمعادلة الآتية

$$H_3 PO_{4(aq)} + 3KOH_{(aq)} \longrightarrow K_3 PO_{4(aq)} + 3H_2O_{(1)}$$
 هو تفاعل $-a$ - احتراق. $-b$ - اختراق.

السوال الثاني:

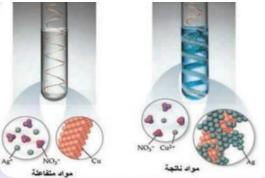
أكمل المعادلات الآتية وحدد نوعها.

السؤال الثالث:

عبر عن التفاعلات الأتية بمعادلات موزونة، ثم حدد نوعها:

$$H_2 So_2 + 2Nacl \longrightarrow 2Hcl + Na_2 So_4$$
 تبادل ثنائي $H_2 So_2 + 2Nacl \longrightarrow 2Hcl + Na_2 So_4$

السؤال الرابع:



عند غمس شريط من النحاس في محلول نترات الفضنة، يحدث الفاعل وفق الشكل المجاور، والمطلوب:

أكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن التفاعل الحاصل بالشكل الجزيئي ثم بالشكل

الأيوني، مفسراً حدوث التفاعل.

لأن النحاس أكثر نشاط كيميائي من الفضة يزيحه ويحل مكانه .

<u>السؤال الخامس:</u>

لديك قطعتان من الألمنيوم تغمس أحدهما، في محلول مائي لكلوريد الصوديوم، والأخرى في محلول مائي AgNO₃ بيّن ماذا يحدث في الحالتين؟ فسّر إجابتك؟

لا يحدث تفاعل لأن الصوديوم أكثر نشاط من الألمنيوم ولا يستطيع الألمنيوم ازاحته .

$$AL + 3 AgNo \longrightarrow AL (No3) + 3Ag$$

يزيح الألمنيوم الفضة ويحل مكانه لأنه أكثر نشاط منه .

السؤال السادس:

صل بين نوع التفاعل في القائمة (A) وما يناسبه في القائمة (B):

(B)	(A)
A + B → C	تفكك
A → B+C	تبادل ثنائي
$A + BC \longrightarrow AC + B$	إزاحة
AB + CD → AC + BD	اتحاد

A → B+C

C

A+B → C

A+BC → AC+B

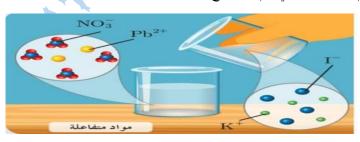
AC+B

AB+CD → AC+BC

السؤال السابع:

يحدث التفاعل وفق الشكل الآتي المطلوب:

اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن التفاعل الحاصل بالشكل الجزيئي، ثم بالشكل الأيوني، ثم حدّد نوع التفاعل.





$$2(K^{+}+I^{-})+(pb^{+2}+2No_{3}^{-})$$
 pb $I_{2}+2(K^{+}+No_{3}^{-})$

السؤال الثامن: حل المسألتين الآتيتين:

المسألة الأولى:

تفاعل 6.5g من الزنك مع 100 ml من حمض الكبريت الممدّد حتى تمام التفاعل، والمطلوب:

- ١- أحسب عدد مولات الحمض المتفاعل
- ٢- أحسب التركيز المولى، ثمّ الغرامي لمحلول حمض الكبريت.
 - ٣- أحسب حجم الغاز المنطلق في الشرطين النظاميين.
 - ٤- أحسب كتلة الملح النّاتج. (Zn:65, H:1, S:32, O:16)

-الحل:

$$V = 100 \text{ mL} = \frac{100}{1000}$$
 حمض الكبريت $V = 0.1 \text{ L}$ من الزنك $V = 0.1 \text{ L}$ حمض الكبريت $V = 0.1 \text{ L}$ حمض الأبريت $V = 0.1 \text{ L}$

$$n = \frac{1 \times 6.5}{65} = \frac{0.1}{10} = 0.1 \text{ mol}$$

$$C_{mol.l^{-1}} = \frac{n}{v} = \frac{0.1}{0.1} = 1 \text{ mol.} \ \Gamma^{1}$$

$$C g.l^{-1} = M \cdot C_{mol.l^{-1}} = (98)(1) = 98 g.l^{-1}$$

$$V = \frac{22.4 \times 6.5}{65} = 2.24 \text{ L}$$

$$m = \frac{161 \times 6.5}{65} = 16.1 g$$

المسألة الثانية:

تُعامل سبيكة من الحديد والنحاس كتلتها 4g بكمية كافية من حمض كلور الماء، فينطلق غاز حجمه 1.12L. في الشرطين النظاميين، والمطلوب:

- ١- أكتب معادلة التفاعل الحاصل.
- ٢- أحسب كتلة كل من الحديد والنحاس في السبيكة.
- ٣- أحسب النسبة المئوية لمكونات السبيكة (Fe:56, Cu:63.5, H:1, S:32, 0:16).

-الحل:

١-النحاس اقل نشاط كيميائي من الهيدروجين لا يتفاعل مع حمض كلور الماء.

الحديد يزيح الهيدروجين ويحل مكانه وفق المعادلة:

Fe + 2HCl
$$\longrightarrow$$
 FeCl₂ H₂

٢-نفرض كتلة النحاس في السبيكة x فتكون كتلة الحديد في السبيكة x - 4 نوجد الكتل بطريقة الضرب التقاطعي من المعادلة الحاصلة:

Fe + 2HCl
$$\longrightarrow$$
 FeCl₂ H₂

$$56 g$$

$$22.4 L$$

$$(4-x) g$$

$$1.12 L$$

$$(4-x) = \frac{56 \times 1.12}{22.4} = 2.8 g$$

كتلة الحديد - 4 = كتلة النحاس

2.8 = 1.2 g = كتلة النحاس

-النسبة المئوية للحديد: كل 4 g من السبيكة تحتوي 2.8 g من الحديد

كل ع 100 g من السبيكة تحتوي و y g من الحديد

 $y = \frac{2.8 \times 100}{4} = 70 g$

-النسبة المئوية للنحاس: كل 4 g من السبيكة تحتوي g 1.2 من النحاس

كل g 100 من السبيكة تحتوي y'g من النحاس

 $y' = \frac{1.2 \times 100}{4} = 30 g$

النسبة المئوية للحديد هي %70 النسبة المئوية للنحاس هي %30

الدرس الخامس الأملاح

تعريف الملح: مركب أيوني يتكون من أيون موجب (معدن أو جذر الأمونيوم) وأيون سالب (لا معدن أو جذر حمضي).

- تسمية الملح: لتسمية الملح نسمى الأيون السالب أولاً ثم الأيون الموجب.

أيونات الملح	الصيغة الجزيئية	اسم الملح
$(Ag^+ + NO_3^-)$	$Ag\ NO_3$	نترات الفضة
$(2K^+ + SO_4^{-2})$	$K_{2}S0_{4}$	كبريتات البوتاسيوم
$(Fe^{3+} + 3Cl^-)$	$FeCl_3$	كلوريد الحديد
$(Ca^{2+} + 2Cl^-)$	CaCl ₂	كلوريد الكالسيوم
$(NH_4^+ + NO_3^-)$	NH_4NO_3	نترات الأمونيوم
$(2Al^{3+} + 3SO_4^{2-})$	$Al_2(SO_4)_3$	كبريتات الألمنيوم

مقارنة بين أيونات ملح وحمض وأساس :

الأيون السالب	الأيون الموجب	صيغته الكيميائية	اسم المركب
Cl ⁻	H ⁺	HCl	حمض كلور الماء
OH-	Na ⁺	Na OH	أساس هيدروكسيد الصوديوم
Cl ⁻	Na ⁺	Na Cl	ملح كلوريد الصوديوم

-تركيب الاملاح:

مقارنة بين الذرة وأيونها كما في الصوديوم والكلور:

ضروري لجسم الإنسان	زمرة ⁺ Na تحمل شحنة موجبة	أيون الصوديوم
ابتلاع قطعة صغيرة قد يؤدي إلى الموت ويحفظ في مادة الكيروسين	رمزها Na وهي معتدلة كهربائياً	ذرة الصوديوم
مادة ضرورية لجسم الإنسان	رمزه $^{-}$ يحمل شحنة سالبة	أيون الكلور
Cl_2 يوجد الكلور على شكل جزيء	رمزه <i>Cl</i> وهي معتدلة كهربائياً	ذرة الكلور
وهو غاز خطير على صحة الإنسان واستنشاق كميات كبيرة منه يؤدي إلى الموت		

نحصل على ملح من تفاعل معدن مع لا معدن:

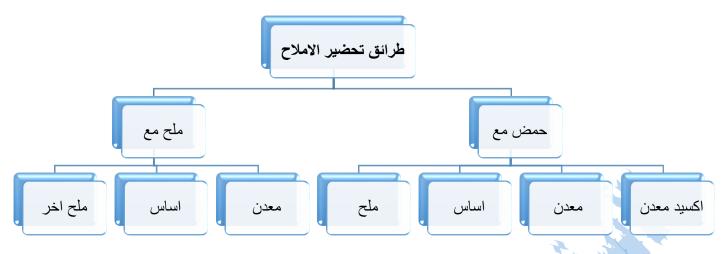
-تفاعل الصوديوم مع غاز الكلور:

Na + Cl₂ → 2NaCl

-تفاعل ملح كلوريد الصوديوم مع حمض كلور الماء:

- يُلوّن محلول ملح كلوريد الصوديوم عباد الشمس (أو ورقة عباد الشمس) باللون البنفسجي.
 - المعادلة المعبرة عن التفاعل:

$$NaOH_{(aq)} + HCI_{(aq)} \longrightarrow NaCI_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$



١- تفاعل حمض مع معدن:

$$Zn_{(s)} + 2HCl_{(aq)} o ZnCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$$
 $znc_{(aq)} + H_{2(g)}$ $znc_{(aq)} + H_{2(g)}$

٢ - تفاعل حمض مع أوكسيد معدن:

$$Ca\ O_S + H_2 SO_{4(aq)}
ightarrow CaSO_{4(s)} + H_2 O_{(l)}$$
 ماء ملح مض أوكسيد ماء كبريتات الكالسيوم الكبريت $CaO_{(s)} + (2H^+ + SO_4^{2-})
ightarrow CaSO_{4(s)} + H_2 O_{(l)}$

٣- تفاعل حمض مع أساس:

$$Na~OH_{(aq)} + H~Cl_{(aq)}
ightarrow Na~Cl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$
 also and a surface of A and A and A and A are considered and A and A are considered and A are considered and A and A are considered and A are

٤ - تفاعل ملح مع حمض:

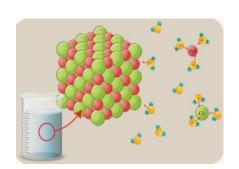
$$2Na\ Cl_{(aq)}+ \qquad H_2\ SO_{4(aq)}
ightarrow \qquad Na_2\ SO_{4(aq)}+ \qquad 2HCl_{(g)}$$
 عاز كلوريد ملح كبريتات الصوديوم حمض ملح كبريتات الصوديوم الكبريت الكبريت $(2H^++SO_4^{2-})
ightarrow \qquad (2Na^++SO_4^{2-}) \qquad 2HCl_{(g)}$ $2(Na^++Cl^-)$

٥- تفاعل ملح مع أساس:

$$CuSO_{4(aq)} + \qquad 2Na \; OH_{(aq)}
ightarrow \qquad Cu(OH)_{2(s)} + \qquad Na_2SO_{4(aq)}$$
 ملح أساس أساس ملح كبريتات الصوديوم هيدروكسيد النحاس هيدروكسيد النحاس $CuSO_{4(aq)} + \qquad Na_2SO_{4(aq)}$ كبريتات النحاس $CuC_{4(aq)} + \qquad CuC_{4(aq)} + \qquad CuC_$

<u>٦ - تفاعل ملح مع ملح آخر:</u>

$$Na\ Cl_{(aq)} + Ag\ NO_{4(aq)}
ightarrow Na\ NO_{3(aq)} + Ag\ Cl_{(g)}$$
 حلم حلم حلم حلم حلم حلم علورید الصودیوم انترات الصودیوم انترات الصودیوم $(Na^+ + Cl^-)$ $(Ag^+ + NO^{3-})
ightarrow (Na^+ + NO^{3-}_3) Ag\ Cl_{(g)}$ $+ CuSO_{4(aq)} + Fe_{(s)}
ightarrow FeSO_{4(aq)} + Cu_{(aq)}$ حدن معدن محدن المحديد $(Cu^{2+} + SO_4^{2-}) + Fe_{(s)}
ightarrow (Fe^{2+} + SO_4^{2-}) + Cu_{(aq)}$



-ذوبان الاملاح في الماء:

- يلعب الماء دوراً في تفكيك أيونات ملح كلوريد الصوديوم بشكل تام، حيث توزع الأيونات الموجبة والسالبة في المحلول بشكل منتظم.
 - محلول كلوريد الصوديوم الناتج هو محلول متجانس.
 - معادلة تأين ملح كلوريد الصوديوم

$$NaCl_{(s)}$$
 \longrightarrow $Na^{+}_{(aq)} + Cl^{-}_{(aq)}$

- تختلف الذوبانية من ملح لآخر: عند تفاعل ملح كلوريد الصوديوم مع نترات الفضة نلاحظ:

- يتشكل راسب أبيض من ملح كلوريد الفضة، يتم فصله بعملية الترشيح، ونلاحظ تشكل محلول ملح نترات الصوديوم الذوّابة في البيشر الثالث.
 - تختلف قابلية ذوبان الأملاح في الماء من ملح إلى آخر بحسب طبيعة الملح ، لذا تصنف الأملاح إلى :

أملاح ذوابة في الماء وهي :

CH_3COO^- وهي الأملاح الحاوية على	أملاح الخلات
وهي الأملاح المحتوية على NO_3^-	أملاح النترات
$Ag~Cl$, $Pb~Cl_2$, $Hg~Cl$, $Cu~Cl$: عدا Cl^- عدا	أملاح الكلوريد
$BaSO_4$, $CaSO_4$, $PbSO_4$: عدا SO_4^{2-} عدا	أملاح الكبريتات

<u>٢- أملاح قليلة الذويان:</u>

وهي أملاح الكربونات (الحاوية على جذر الكربونات (CO_3^{2-}) وأملاح الفوسفات (الحاوية على جذر الفوسفات (PO_4^{3-}) عدا الأملاح الحاوية على (K^+,Na^+,NH_4^+) عدا الأملاح الحاوية على (K^+,Na^+,Na^+)

-الناقلية الكهربائية للأملاح:

- المحلول المائي لملح كلوريد الصوديوم ينقل التيار الكهربائي، بسبب الأيونات الحرة الحركة لكل من أيونات الصوديوم الموجبة وأيونات الكلور السالبة.
 - ملح كلوريد الصوديوم الصلب لا ينقل التيار الكهربائي، لأنّ أيوناته مقيّدةً في الشبكة البلوريّة.

-ألوان الأملاح:

• يختلف لون الملح من ملح لآخر ، ويعود لون بلورة أو محلول الملح إلى لون أيونه الموجب فمثلاً ملح كبريتات النحاس لونه أزرق وملح كبريتات الحديدي لونه أخضر .

أختبر نفسى:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

١- نحصل على أحد أملاح الصوديوم من تفاعل الصوديوم مع:

٢- مركب يصنف من الأملاح هو:

٣- صيغة الملح المتكون نتيجة تجاذب أيونات 4-SO² مع أيونات 4+NH هي:

$$NH_4SO_4 - d$$
 $(NH_4)_2SO_4 - c$ $NH_4(SO_4)_2 - b$ $NH_4(SO_4)_4 - a$

d- محلول هيدر وكسيد الأمونيوم.

السؤال الثاني:

أكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن التفاعلات الأتية، ثم سم الملح الناتج، واكتب صيغته الأيونية:

١- تفاعل حمض الخل مع هيدروكسيد البوتاسيوم.

$$CH_3COOH$$
 + KOH \longrightarrow CH_3COOK + H_2O
 $(CH_3COO^- + K^+)$

٢- تفاعل حمض الكبريت الممدد مع الحديد.

$$H_2So_4$$
 + Fe \longrightarrow FeSo₄ + H_2
(Fe⁺² + So₄⁻²) الملح كبريتات الحديد

٣- في تفاعل نترات الفضة مع الزنك.

2 AgNo₃ + Zn
$$\longrightarrow$$
 Zn(No₃)₂ + 2Ag
(Zn⁺² + 2 (No₃)⁻)الملح نثرات الزنك

السوال الثالث:

حل المسألة الأتية:

يتفاعل محلول حمض الكبريت الممدّد مع محلول كلوريد الباريوم، فيتشكل راسب أبيض من كبريتات الباريوم كتلته بعد التجفيف 2.33g. والمطلوب:

١- أكتب معادلة التفاعل.

أسئلة وحدة الكيمياء اللاعضوية

<u>السوال الأول:</u>

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتى:

۱- محلول حمض كلور الماء HCl حجمه HCl تركيزه 0.2 mol.l-1 فيكون عدد مولاته مساوية:

0.1 mol -d

0.2 mol -c

0.25 mol -b

0.3 mol -a

٢- الحمض الذي يتأين كليّاً في الماء هو:

d- حمض الكربون.

c- حمض الأزوت.

b- حمض النمل.

a- حمض الخل

٣- الملح الناتج من تفاعل حمض الكبريت الممدّد مع المغنزيوم هو:

d- كربونات المغنزيوم.

٤- المركب الناتج من تفاعل أكسيد الكالسيوم مع الماء هو:

d- الكالسيوم.

c- نترات الكالسيوم.

b- أكسيد الهدروجين.

a- هدروكسيد الكالسيوم

السؤال الثاني:

فسر المشاهدات لكل مما يأتى، ثم اكتب المعادلات الكيميائية اللازمة:

١- عند ضخ غاز كلور الهدروجين عديم اللون في أنبوب يحوي غاز النشادر عديم اللون، فتلاحظ تشكل دخان أبيض.

-يحدث تفاعل اتحاد و يتشكل كلوريد الامونيوم وفق المعادلة:

 $Hcl + NH_2 \rightarrow NH_Acl$

٢-يتم الكشف عن الغاز المنطلق عن تسخين كربونات الكالسيوم إلى درجة حرارة معيّنة باستخدام رائق الكلس.

-يحدث تفاعل تفكك ويسبب انطلاق غاز ثنائى اكسيد الكربون وفق المعادلة 🌉 🤇

 $CaCO_2 \xrightarrow{\Delta} CaO + CO_2$

٣-يتغيّر لون محلول كبريتات النحاس من اللون الأزرق إلى اللون الأخضر عند غمس مسمار من الحديد فيه لفترة من الزمن.

-يحدث تفاعل از احة و بسبب تشكل كبر بتات الحديد و فق المعادلة:

 $Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$

٤-عند ذوبان غاز ثنائي أكسيد الكربون في الماء تحصل على محلول بلون ورقة عباد الشمس باللون الأحمر

-بسبب تشكل حمض الكربون وفق المعادلة:

 $Co_2 + H_2O$ H_2Co_3

السوال الثالث:

اكتب المعادلة الأيونية ثمّ استنتج منها المعادلة المختصرة لكل ممّا يأتى:

$$HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(I)}$$

$$(H^{+} + Cl^{-}) + (Na^{+} + OH^{-}) \longrightarrow (Na^{+} + Cl^{-}) + H_{2}O_{(l)}$$

H⁺ + OH $H_2O_{(I)}$

$$2AI_{(s)} + 6HCI_{(aq)} \longrightarrow 2AICI_{3(aq)} + 3H_{2(g)}$$

$$2AI_{(s)} + 6 (H^{+} + CI^{-}) \longrightarrow 2(AI^{+3} + 3CI^{-}) + 3H_{2(g)}$$

$$2AI_{(s)} + 6 H^{+} \longrightarrow 2AI^{+3} + 3H_{2(g)}$$

$$CuO_{(s)} + 2HCI_{(aq)} \longrightarrow CuCI_{2(aq)} + H_{2}O_{(I)}$$

$$CuO + 2(H^{+} + CI^{-}) \longrightarrow (Cu^{+2} + CI^{-}) + H_{2}O_{(I)}$$

$$CuO + 2H^{+} \longrightarrow Cu^{+2} \longrightarrow H_{2}O_{(I)}$$

$$NaCI_{(aq)} + AgNO_{3(aq)} \longrightarrow NaNO_{3(aq)} + AgCI_{(s)}$$

$$(Na^{+} + CI^{-}) + (Ag^{+} + NO_{3}^{-}) \longrightarrow (Na^{+} + NO_{3}^{-}) + AgCI$$

$$CI^{-} + Ag^{+} \longrightarrow AgCI$$

$$Fe_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \longrightarrow FeSO_{4(aq)} + Cu_{(s)}$$

$$Fe_{(s)} + (Cu^{+2} + SO_{4}^{-2}) \longrightarrow (Fe^{+2} + SO_{4}^{-2}) + Cu_{(s)}$$

السؤال الرابع:

-صنف المركبات الاتية وفق الجدول التالى:

 $HCl_{(aq)}$, $NaOH_{(aq)}$, $NaCl_{(aq)}$, $Kl_{(aq)}$, $Na_2O_{(s)}$, $NH_4OH_{(aq)}$, $Ba(NO_3)_{2(aq)}$, $NO_{2(g)}$, $CaO_{(s)}$, $CH_3COOH_{(aq)}$, $SO_{2(g)}$

 $Fe_{(s)}$ + Cu^{+2} \longrightarrow Fe^{+2} + $Cu_{(s)}$

		أساس		<u>حمض</u>	<u>أكسيد لا</u>	<u>أكسيد معدن</u>
<u>ملح</u>					<u>معدن</u>	
	<u>ضعیف</u>	<u>قوي</u>	<u>ضعیف</u>	<u>قو ي</u>	SO _{2(g)}	CaO _(s)
$NaCl_{(aq)}$ $Kl_{(aq)}$ $Ba(NO_3)_{2(aq)}$	NH ₄ OH _(aq)	NaOH _(aq)	CH ₃ COOH _(aq)	HCl _(aq)	NO _{2(g)}	Na ₂ O _(s)

السؤال الخامس:

أكمل الجدول الآتى:

عدد الوظانف	نوع الوظيفة	الصيغة الأيونية	الصيغة الجزيئية
1	حمضية	(CH ₃ COO + H ⁺)	CH₃COOH
1	اساسية	<u>(</u> NH ₄ ⁺ + OH ⁻)	NH ₄ OH
2	حمضية	(2H ⁺ + SO ₄ ⁻²)	H ₂ SO ₄
2	اساسية	<u>(</u> Ca ⁺² + 2OH ⁻)	Ca(OH) ₂

السؤال السادس: حل المسائل الآتية:

المسألة الأولى:

محلول لحمض الكبريت تركيزه 1-0.2 mol.l. والمطلوب حساب:

 عدد مولات حمض الكبريت في 200 ml من محلوله السابق.
 ٢-كتلة حمض الكبريت في ml محلوله السابق. ٣-تركيز المحلول الناتج عند إضافة ml 75 من الماء المقطر إلى 25 ml من محلول الحمض السابق.

$$C_{\text{mol.}l}^{-1} = \frac{n}{V}$$
 $n = C_{\text{mol.}l}^{-1} \cdot v = 0.2 \times 0.2 \times = 0.04 \, mol$ -1

$$v = 100 \text{ ml} = \frac{100}{1000} = 0.1 \text{L}$$
 -2

 $M = 2 H + S + O \times 4 = 2 (1) + 32 + 16 \times 4 = 34 + 64 = 98 g \cdot mol^{-1}$

$$n = C_{mol.l}^{-1} \cdot v = 0.2 \times 0.1 = 0.02 mol$$

$$n = \frac{m}{M}$$
 = n.M = 0.02 × 98 = 1.96 g

$$V_1 = 25 \text{ mL}$$
 $C_1 = 0.2 \text{ mol } \cdot \text{l}^{-1}$

$$V_1 = (25 + 75) = 100 \text{ml}$$
 $C_2 = \dots$

 $C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2$: $V_1 = V_2 \cdot V_2 \cdot V_2 \cdot V_1 \cdot V_2 \cdot V_2$

$$(0.2)(25) = (100)C_2$$
 $5 = 100C_2$ $C_2 = \frac{5}{100}$ $C_2 = 0.05 \text{ mol.l}^{-1}$

المسألة الثانية:

لمعرفة تركيز محلول حمض كلور الماء نأخذ 100 mL من محلوله، ثمّ نضيف إليه g 10 من الزنك، وعند توقف التفاعل بيقي 3.5g من الزنك لم تتفاعل المطلوب:

٢-أكتب المعادلة المعبرة عن التفاعل.

١- أحسب كتلة الزنك المتفاعل.

"أحسب التركيز الغرامي ثمّ المولي لمحلول حمض كلور الماء (H:1, Cl:35.5, Zn:6.5).

عند نهاية التفاعل يبقى من الزنك g =3.5 g

$$m = 10 - 3.5 = 6.5 g$$

$$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$$

$$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$$

65 g 72 g

6.5 gm g

$$m = \frac{72 \times 6.5}{65} = 7.2 g$$

$$C_{g.l}^{-1} = \frac{m}{V} = \frac{7.2}{0.1} = \frac{72}{1} = 72 \text{ g.l}^{-1}$$

عدد المولات المتفاعلة:

$$Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$$
65 g 2 mol
6.5 g n mol

$$n = \frac{2 \times 6.5}{65} = 0.2 \text{ mol}$$

$$C_{\text{mol.}I}^{-1} = \frac{n}{V}$$
 $C_{\text{mol.}I}^{-1} = \frac{0.2}{0.1}$ $C_{\text{mol.}I}^{-1} = 2 \text{ mol.}I^{-1}$

المسألة الثالثة:

يُحل 1.6g من هيدروكسيد الصوديوم في كميّة من الماء المقطر ثمّ نكمل حجم المحلول إلى 100 mL . والمطلوب:

١- أحسب التركيز المولى لهذا المحلول.

٢-نقسم هذا المحلول إلى قسمين متساويين: نضيف القسم الأول إلى كمية كافية من محلول كبريتات النحاس فيزول لون المحلول الأزرق المطلوب:

-أكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن هذا التفاعل.

٣-نضيف القسم الثاني إلى كمية كافية من حمض كلور الماء، المطلوب:

اكتب المعادلة الكيميائية المعبّرة عن هذا التفاعل. أحسب كتلة الملح الناتج (Na:23, 0:16, H:1, Cu: 63.5, S:32, Cl:35.5).

-الحل:

Cg .
$$I^{-1} = \frac{1.6}{0.1} = \frac{16}{1} = 16 \text{ g.} I^{-1}$$

$$M = 23 + 16 + 1 = 40 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$C_{mol.l^{-1}} = \frac{Cg.l^{-1}}{M} = \frac{16}{40} = 0.4 \text{ mol. } l^{-1}$$

2NaOH + CuSo₄
$$\longrightarrow$$
 Na₂So₄ + Cu(OH)₂ -2

$$m = \frac{142 \times 0.8}{80} = \frac{142}{100} = 1.42 g$$
 اسم الملح كبريتات الصوديوم

NaOH + HCl
$$\longrightarrow$$
 NaCl + H₂O -3

$$m = \frac{58.5 \times 0.8}{40} = \frac{117}{100} = 1.17 g$$

الوحدة الخامسة

الكيمياء العضوية

الدرس: الاول مدخل إلى الكيمياء العضويّة

العنصر الرئيسي في تركيب المادة العضوية هو الكربون.





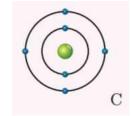


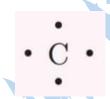
سكّر الشوندر السكري C₁₂H₂₂O₁₁

-عند حرق قطعة من السكر او قطعة من الخير نلاحظ أنه:

-تتشكل مادّة سوداء من الكربون عند احتراق كل من السكر وقطعة الخبز.

ـذرة الكربون:





- التوزع الإلكتروني لذرة الكربون.
- عدد الإلكترونات السطحيّة لذرة الكربون (4).
 - تمثیل رمز ذرة الکربون حسب لویس.
- نموذج ذرة الكربون المتميّز بأربع إلكترونات سطحيّة في السّويّة الرئيسيّة الثانية، يجعلها تميل للتشارك بسهولة، وذلك من أجل تحقيق قاعدة الثمانيّة.

-أنواع الروابط المشتركة بين ذرات الكربون:

 د رابطة مشتركة ثلاثية. 	 - رابطة مشتركة ثنائية 	 - رابطة مشتركة أحادية.
—C≡C—		

- -مقارنة بين المركبات العضوية والمركبات اللاعضوية:
- -محاليل المركبات العضوية رديئة التوصيل للتيار الكهربائي لاحتوائها على عدد قليل من الأيونات حرة الحركة.
- -محاليل المركبات اللاعضويّة جيّدة التوصيل للتيار الكهربائي لاحتوائها على عدد كبير من الأيونات حرة الحركة.

المادة المذيبة تحل المادة المذابة التي من نوعها. ولذلك سائل الأسيتون العضوي: يحل طلاء الأظافر العضوي. أمّا الماء اللاعضوي لا يمكنه

-درجات انصهار وغليان المركبات العضويّة أقل نسبياً من درجات انصهار وغليان المركبات اللاعضويّة.

أختبر نفسى:

السؤال الأول: -اختر الإجابة الصحيحة لكلّ ممّا يأتى:

١- المركب اللاعضوي من المركبات الآتية هو:

CaO-d C_2H_2-c C_2H_4-b C_2H_6-a

٢- محلول جيد التوصيل للتيار الكهربائي من بين المحاليل المتساوية التراكيز للمركبات الآتية هو:

a- هدروكسيد الأمونيوم. b- حمض الخل. c- ملح الطعام. d- السكر.

السؤال الثاني: أعط تفسيراً علمياً لكلّ ممّا يأتي:

- 1- محلول السكر رديء التوصيل للتيار الكهربائي. لعدم وجود ايونات فيه.
- ٧- تبخر الكحول السريع عند تركه معرضاً للهواء الجوي. لأن درجة غلياته منخفضة.

السؤال الثالث:

قارن بين المركبات العضوية والمركبات العضوية وفق الجدول الآتي:

عضو ي	لا عضوي	الصنف
الكربون عنصر رئيسي	لا يوجد	وجود عنصر رئيسي في تركيبها
مشتركة	غالباً أيونية	طبيعة الرابطة
غالباً بطيئة	غالباً سريعة	سرعة التفاعل
أخفض نسبياً من المركبات اللاعضوية	مرتفعة نسبيأ	درجة غليانها
صلبة أو سائلة أو غازية	غالباً صلبة	الحالة الفيزيانية
رديء التوصيل	جيدة التوصيل	الناقلية للتيار الكهربائي

المركبات الهدروكربونية

الدرس: الأول المركبات الهدروكربونيّة المشبعة الألكانات (الرافينات)

-الإلكائات:

الألكانات: مركبات هدروكربونية مشبعة جميع الروابط كربون -كربون مشتركة أحادية.

الصيغة العامة لسلاسل الألكانات المفتوحة هي: $\frac{C_nH_{2n+2}}{C_nH_{2n+2}}$ حيث $\frac{1}{n}$ عدد ذرات الكربون(.....

-تنتهى جميع اسماء مربات الالكانات باللاحقة (أن) وفق الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية.

طريقة تسمية المركبات العضوية:

١-نبحث عن اطول سلسلة كربونية ونسمى المركب حسب عدد ذرات الكربون وفق مايلي:

فهكسا هبتا أوكتا النون ديكان

متى أتى برب البيت بنتان

میت ایت بروب بوت بنت هکس هبت اوکت نون دیك

1. 9 A V 7

رقم ذرة الكربون : ۳۲۱ کا ه

٢-نضيف اللاحقة المناسبة للمركب العضوي حسب نوع الروابط بين ذرات الكربون: أحادية نضيف (أن)

ثنائية نضيف (كسرة ونون) ثلاثية نضيف (ياء ونون)

٣-نسبق اسم المركب بالجذور الالكيلية المرتبطة بالسلسة ان وجدت (ايتيل ميتيل بروبيل).

-الجذور الالكيلية :هي الكانات فقدت احد هيدروجيناتها صيغتها العامة -CnH_{2n+1}-

-الصيغة المجملة هي الصيغة التي نعبر عنها بالكربون والهيدروجين مع عدد الذراتلكل منهما.

-الصيغة المنشورة: هي كتابة صيغة المركب على شكل سلسلة مع توضيح الروابط بين ذرات الكربون وبين كل ذرة كربون وذرة هيدروجين.

ـالصيغة نصف المنشورة :هي كتابة صيغة المركب على شكل سلسلة وتوضيح الروابط بين ذرات الكربون فقط.

الصِيغة نصف المنشورة	صيغته المنشوبة	صيغته المجملة	المركب
$ m CH_4$	H—C—H H	CH ₄	الميتاه

غاز الميتان :يسمى غاز المستنقعات وينطلق من تحلل المركبات العضوية عندما تكون مغمورة بالماء. وهو غاز في درجة الحرارة العادية ولا طعم له ولا لون له سريع الاشتعال واخف من الهواء نشتق منه مركبات عديدة لها صفات مخدرة.

الصِّيغة نصف المنشورة	صيغته المنشورة	صيغته المجملة	المركب
$ m CH_3 - CH_3$	H—C—C—H H H	$ m C_2H_6$	الإيتاه

الصِّيغة نصف المنشورة	صيغته المنشورة	صيغته المجملة	المركب
$\mathrm{CH}_3 - \mathrm{CH}_2 - \mathrm{CH}_3$	H H H 	$\mathrm{C_{3}H_{8}}$	البروباه

أختبر نفسي:

السؤال الأول: - اختر الإجابة الصّحيحة لكلّ ممّا يأتي:

١- صيغة الميتان هي:

 C_2H_6 -d CH_4 -c C_3H_8 -b CH_3 -a

٢- الصيغة العامة للألكانات هي:

 $C_nH_{2n}-d$ $C_nH_{2n+1}-c$ $C_nH_{2n+2}-b$ $C_nH_{2n-2}-a$

السؤال الثاني:

ضع إشارة (V) أمام العبارة الصحيحة، وإشارة (X) أمام العبارة المغلوطة ثم صححها:

١- تعتبر الألكانات مركبات هدروكربونية غير مشبعة. خطأ (مشبعة)

٢- يحتوي الإيتان على رابطة ثنائية بين ذرتي الكربون. خطأ (رابطة احادية)

٣- يستخدم البوتان كوقود في المنازل. صح.

السؤال الثالث: - أكمل الجدول الآتى:

	الصيغة المجملة	المركب
	CH ₄	الميتان
	C ₂ H ₆	الإيتان
	C ₃ H ₈	البروبان الهكسان
	C ₆ H14	الهكسان

السؤال الرابع: سم المركبات الأتية:

CH₃-CH₃ البروبان CH₃-CH₂-CH₃,

السؤال الخامس: اكتب الصيغة نصف المنشورة للمركبات الأتية:

الهكسان.	البروبان	الإيتان
CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ - CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	CH ₃ -CH ₂ -CH ₃	CH ₃ -CH ₃

السؤال السادس: حل المسالة الآتية:

يحترق 8g من غاز الميتان بأكسجين الهواء وفق المعادلة الأتية:

$$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$$

المطلوب حساب:

٢-عدد مولات 02 المتفاعل.

١- كتلة بخار الماء الناتج.

٣-حجم غاز CO₂ الناتج مقاساً في الشرطين النظاميين.

$$CH_{4(g)}$$
 + $2O_{2(g)}$ \longrightarrow $CO_{2(g)}$ + $2H_2O_{(g)}$

16 g 2 mol 22.4 L 36 g

8 g n mol VL m g

$$m = \frac{36 \times 8}{16} = 18 g$$

$$n = \frac{2 \times 8}{16} = 1 \text{ mol}$$

$$V = \frac{22.4 \times 8}{16} = 11.2 L$$

الدرس: الثاني المشبعة المركبات الهدروكربونيّة غير المشبعة الألكنات (الأوليفينات)

-الالكِنات: : مركبات هدروكربونيّة غير مشبعة تحتوي على رابطة واحدة مشتركة ثنائية على الأقل بين ذرتين من ذرّات الكربون فيه. الصيغة العامة لسلاسل الألكنات المفتوحة هي: Cn = 2, 3, 4, 5, عدد ذرات الكربون(............n).

صيغته المنشورة	الصِيغة نصف المنشورة	صيغته المجملة	المركب
H C=C H	$H_2C = CH_2$	$\mathrm{C}_{2}\mathrm{H}_{4}$	(الأثيرة) (الأثيرة)
صيغته المنشورة	الصِّيغة نصف المنشورة	صيغته المجملة	المركب
H—C—C=C	$H_3C-CH=CH_2$	$\mathrm{C_{3}H_{6}}$	البروبه

-الألكينات: مركبات هدروكربونية غير مشبعة تحتوي على رابطة واحدة مشتركة ثلاثية على الأقل بين ذرتين من ذرّات الكربون فيه. الصيغة العامة لسلاسل الألكينات المفتوحة هي: C_nH_{2n-2} حيث n عدد ذرات الكربون (...... $n = 2, 3, 4, 5, \ldots$).

	الصيغة المنشورة	صيغته نصف المنشورة	صيغته المجملة	المرتب
	н-с≡с-н	$\mathrm{HC} \equiv \mathrm{CH}$	$\mathrm{C_2H_2}$	الأيتين (الأستيلين)
1	The same of the sa		Vac. 200 000	
	الصيغة المنشورة	صيغته نصف المنشورة	صيغته المجملة	المركب
F	H—C—C=C—H H	$H_3C-C\equiv CH_2$	$\mathrm{C_{3}H_{4}}$	البروبين

أختبر نفسى:

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل ممّا يأتي:

١- صيغة الإيتن (الايتلن) هي:

 C_2H_6 -d CH_4 -c C_2H_4 -b C_2H_2 -a

٢- الصيغة العامّة للألكنات هي:

 C_3H_{2n} - d C_nH_{n+2} - c C_nH_{2n+2} - b C_nH_{2n-2} - a

٣- صيغة البروبن هي:

 C_3H_5-d C_3H_4-c C_2H_5-b C_3H_6-a

٤- صيغة الايتين (الاستيلين) هي:

 C_2H_2 -d CH_4 -c C_2H_4 -b CH_3 -a

٥- الصيغة العامة للألكينات هي:

 $C_nH_{2n} - d$ $C_nH_{2n+2} - b$ $C_nH_{2n-2} - a$

٦- صيغة البروبين هي:

 $C_2H_4 - d$ $C_3H_8 - b$ $C_3H_6 - a$

السوال الثاني:

ضع إشارة $(\sqrt{})$ أمام العبارة الصحيحة، وإشارة (x) أمام العبارة المغلوط فيها، ثمّ صحّحها:

- ١- تعتبر الالكنات مركبات هدروكربونية غير مشبعة. صح.
- ٧- الإيتن (الإيتلن) يحتوي على رابطة ثلاثية بين ذرتين من ذرّات الكربون فيه. خطأ (رابطة واحدة ثنائية)
 - ٣- البروبن يستخدم كوقود في المنازل. خطأ (البوتان)
 - ٤- يحترق الإيتان بأكسجين الهواء وينتج ثنائي أكسيد الكربون وبخار الماء وحرارة. صح.
 - ٥- تعتبر الألكينات مركبات هدروكربونيّة مشبعة. خطأ (غير مشبعة)
 - الإيتين (الاستيلين) يحتوي على رابطة ثلاثية بين ذرتين من ذرّات الكربون فيه. صح
 - ٧- الاستيلين يستخدم في عمليات اللحام. صح.

<u>السؤال الثالث:</u>-حل المسألتين الآتيتين:

المسألة الأولى:

يحترق2.8g من الايتن (الإيتان) بأكسجين الهواء وفق المعادلة:

 $C_2 H_4 + 3O_2 \longrightarrow 2CO_2 + 2H_2O$

المطلوب:

١-أحسب حجم غاز ثنائي أوكسيد الكربون المنطلق مقاساً في الشرطين النظاميين.

٢-أحسب عدد مولات الماء النّاتج.

٣-أحسب كتلة الأكسجين اللازم للاحتراق. علماً أنّ الكتل الذرّية H:1, O:16, C:12

-الحل:

$$C_2 H_4$$
 + $3O_2$ \longrightarrow $2CO_2$ + $2H_2O$
 $28 g$ 96g 44.8 L 2 mol
 $2.8 g$ m g v L n mol
 $m = \frac{96 \times 2.8}{28} = 9.6 g$
 $n = \frac{2 \times 2.8}{28} = 0.2 \text{ mol}$
 $v = \frac{44.8 \times 2.8}{28} = 4.48 \text{ L}$

المسألة الثانية

يحترق 0.1 mol من الاستيلين بكمّية كافية من الأكسجين وينتج غاز ثنائي أكسيد الكربون وبخار الماء،

والمطلوب:

٢-أحسب حجم غاز ثنائي أكسيد الكربون المنطلق في الشرطين النظاميّين.

١-أكتب معادلة التفاعل الحاصل.

٣-أحسب عدد مولات غاز الأكسجين اللازم لعمليّة الاحتراق. ٤-أحسب حجم الهواء اللازم لعمليّة الاحتراق مقاساً في الشرطين النظاميّين.

٥-أحسب كتلة بخار الماء النّاتج. علماً أن الكتل الذرّية: C:12, H:1, O:16

-الحل:

$$2C_2H_2$$
 + $5O_2$ \rightarrow $4CO_2$ + $2H_2O$ + Energy
2 mol 2 mol 89.6 L 36 g
0.1mol v L m g
 $V = \frac{89.6 \times 0.1}{2} = 4.48 \text{ L}$
 $r = \frac{5 \times 0.1}{2} = 0.25 \text{ mol}$

حجم الهواء يساوي خمس اضعاف حجم غاز الاوكسجين في الشرطين النظاميين:

$$2C_2H_2$$
 + $5O_2$ \longrightarrow $4CO_2$ + $2H_2O$ + Energy
 2 mol 112L
 0.1mol $v' L$
 $v' = \frac{112 \times 0.1}{2} = 5.6 L$
 $v'' = 5 v = 5 \times 5.6 = 28 L$
 $m = \frac{36 \times 0.1}{2} = 1.8 g$

أسئلة وحدة العضويَّةُ

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل ممّا يلى:

١- صيغة الإيتان هي:

 C_2H_6 - d CH_4 - c C_3H_8 - b CH_3 - a

٢- الصيغة ٢- ١٠٥ تمثل الصيغة العامة لـ:

a - الالكنات. b - الالكينات. c - الالكائات. d - النفط.

٣- صيغة البروبن (البروبان) هي:

 C_3H_6 - d CH_4 - c C_2H_4 - b CH_3 - a

٤- الصيغة العامة للألكنات هي:

 $C_nH_{2n-}-d$ $C_nH_{2n+1}-c$ $C_nH_{2n+2}-b$ C_nH_{2n} -a

٥- صيغة البروبين هي:

 C_3H_6-d C_4H_8-c C_3H_4-b C_3H_8-a

٦- الصيغة CnH2n+2 هي صيغة:

a- الالكنات. b- الالكينات. c- الكيتونات. d- الا<mark>لكاثات.</mark>

٧- الصيغة الكيميائية CH₃ − C = CH تمثل مركب:

a- بروبن. **b**- بر**وبین.** -d- بوتین. a- بوتین.

السؤال الثاني: ضع إشارة ($\sqrt{}$) أمام العبارة الصحيحة، وإشارة (X) أمام العبارة المغلوط فيها، ثمّ صححها:

١- تعتبر الألكانات مركبات هدروكربونيّة مشبعة. صح.

٢- الألكانات تحوي رابطة ثلاثية بين ذرّتين من ذرّات الكربون فيها. خطأ . (روابطها احادية)

٣- يحترق البوتان بأكسجين الهواء وينتج ثنائي أكسيد الكربون وحرارة فقط. خطأ (وبخار الماء ايضاً)

٤- تعتبر الألكنات مركبات هدروكربونية غير مشبعة تحتوي على رابطة ثلاثية. خطأ. (تحتوي رابطة ثنائية)

٥- تكون الروابط بين ذرّات الكربون في الإيتن، روابط احاديّة مشتركة فقط. خطأ. (ثنائية)

البروبين يحوي رابطة ثلاثية بين ذرتين من ذرّات الكربون فيه. صح.

السؤال الثالث: سم المركبات الآتية السؤال الرابع: أكتب الصيغة نصف المنشورة للمركبات الآتية:

الايتان $CH_3 - CH_3 - CH_3$ الايتان $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$

CH₃ - CH₂ - CH₂ - CH₃ البوتان CH₃ - CH₃ - CH₃ - CH₃

 $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ الْهِكسان $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_3$ الْهِكسان $CH_3 - CH_2 - CH_3$

الايين $CH_2 = CH_2$ الايين $CH_2 = CH_2$

البروبين $CH_3-C\equiv C-H$ البروبين $CH_3-C\equiv C-H$

 $CH_3-CH=CH_2$ البروين $CH_3-CH=CH$

السؤال الخامس: أكمل الجدول الآتى:

ألكين	ألكن	ألكان	
C _n H _{2n-2}	C _n H _{2n}	C_nH_{2n+2}	الصيغة العامة
الثلاثية	الثنائية	الاحادية	الرابطة المميزة
غير مشبعة	غير مشبعة	مشبعة	مشبعة أم غير مشبعة

السوال السادس حل المسألتين الآتيتين:

المسألة الأولى:

يحترق غاز الإيتان بكمّية كافية من الأكسجين وينتج ثنائي أكسيد الكربون و 0.5 mol من بخار الماء، والمطلوب:

٢-أحسب كتلة غاز الإيتان المتفاعل.

١-أكتب معادلة التفاعل الحاصل:

٣-أحسب حجم غاز ثاني أكسيد الكربون الناتج مُقاساً في الشرطين النظاميّين. (H:1, C:12, O:16)

$$2 C_2 H_{6(g)}$$
 + $7O_{2(g)}$ \longrightarrow $4 CO_{2(g)}$ + $6H_2O_{(g)}$

60 g 4mol 89.6 L

mg 0.5mol v L

$$m = \frac{60 \times 0.5}{4} = 7.5g$$

$$v = \frac{89.6 \times 0.5}{4} = 11.2 L$$

المسألة الثانية:

نحتاج لصهر مول واحد من الحديد إلى كميّة من الحرارة قدر ها 13.8KJ إذا علمت أنه ينتج عن احتراق مول واحد من الإستلين حرارة قدر ها 13.8KJ المطلوب:

- احسب عدد مولات غاز الأستيلين اللازمة لصهر mol 5 من الحديد.
 - ٢- أحسب كتلة الأستيلين اللازم لعمليّة الصهر السابقة.
- ٣- أحسب حجم الأستيلين اللازم لعمليّة الصهر السابقة مقاساً في الشرطين النظاميّين. علماً أن الكتل الدّريّة: (C:12, H:1)

-الحل:

-نوجد عدد مولات الحديد: كل mol من الحديد يحتاج لصهره حرارة 13.8 KJ

كل x mol من الحديد يحتاج لصهره حرارة 1255 KJ

$$x = \frac{1 \times 1255}{13.8} = 91 \text{ mol}$$

١- كل 1 mol من الاستيلين يصهر 91 mol من الحديد

كل y mol من الاستيلين يصهر 5 mol من الحديد

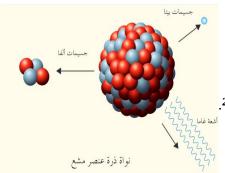
$$y = \frac{1 \times 5}{91} = 0.054 \text{ mol}$$

v = 22.4 × n = 22.4 × 0.054 = 12.32L : الحجم

الوحدة السادسة

الكيمياء النّووية

الدرس: الاول النَّشاط الإشعاعيّ



-الذرة: هي اصغر جزء من العنصر تحمل صفاته الفيزيائية والكيميائية.

تتكون من نواة موجبة الشحنة تدور حولها الكترونات سالبة في مدارات.

- تتكون النّواة من بروتونات موجبة الشحنة، ونترونات معتدلة الشحنة الكهربائيّة.
 - عدد البروتونات الموجودة في النواة يحدد رقم شحنتها.

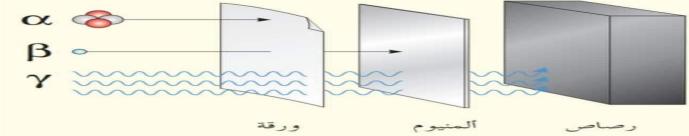
-النظائر: ذرّات للعنصر نفسه، تحوي نواة كل منها على العدد نفسه من البروتونات وتختلف بعدد النيوترونات. تتشابه نظائر العنصر الواحد في الخصائص الكيميائية، وتختلف في خصائصها الفيزيائية والنّوويّة.

وللهيدروجين أيضاً ثلاثة نظائر:

$^3_1\mathrm{H}$	$^2_1\mathrm{H}$	$^1_1\mathrm{H}$
ميتية	ديتريوم	פארום אינה

- -النشاط الاشعاعي: إصدار نوى بعض العناصر غير المستقرة الإشعاعات نوويّة غير مرئيّة.
 - تصنّف الإشعاعات النّوويّة إلى ثلاثة أصناف هي:

أشعة غاما	جسيمات بيتا	جسيمات ألفا		
Υ	β	α	الرمز	
أمواج كهر طيسية	الكترونات ₁ e- عالية السرعة	جسيمات تطابق نواة الهليوم 4 2He	الطبيعة	
ليس لها شحنة	سالبة	موجبة	الشحنة	
شديدة النفوذية يستخدم حاجز سميك من الرصياص لإيقافها	أكثر نفوذية من جسيمات الفا يمكن ايقافها برقاقة الالمنيوم أو القصدير	ضعيفة يمكن ايقافها بالورق المقوى	النفوذية	
$\alpha \ll$				



-استخدام الطاقة النّوويّة: توليد الطاقة الكهربائية -في مجال الطب.

أختبر نفسى:

السؤال الأول: أجب بكلمة صح أو غلط أمام العبارات الآتية، وصحح العبارة المغلوطة منها:

- التقدير عمر الكائنات بعد موتها. صح.
- ٧- النظائر عناصر تختلف بالعدد الذرى وتتماثل بالعدد الكتلى. خطأ (تتماثل بالعدد الذرى وتختلف بالعدد الكتلى).
 - ٣- في الشمس يتحوّل جزء من الطاقة إلى كتلة. خطأ. (من الكتلة الي طاقة)
 - ٤- لا تتأثر أشعة غاما بالحقلين الكهربائي والمغناطيسي. صح.
 - ٥- تتأثر أشعة بيتا بالحقل الكهربائي لأنها تحمل شحنة كهربائية موجبة. خطأ (لأنها تحمل شحنة سالبة).

السؤال الثاني: - اختر الإجابة الصحيحة في كلّ ممّا يأتي:

١- نظير اليورانيوم المستخدم لتحديد عمر الأرض:

²³⁶₉₂U -d ²³⁵₉₂U -c ²³⁸₉₂U -b ²³²₉₂U -a

٢- جسيمات بيتا الكترونات عالية السرعة تنطلق من:

a- المدارات الذريّة. b- الروابط بين الذرات . c- سطح المعدن. d- النواة.

٣- جسيمات ألفا تُطابق نُوى:

a- الأزوت. b- الفضة. c- الحديد. d- الهليوم.

السؤال الثالث: أعط تفسيراً علمياً لكل ممّا يلي:

- 1- يُعتبر جسيم ألفا أكبر حجماً من جسيم بيتا. لأن جسيم الفا يتكون من بروتونين ونترونين اما جسيم بيتا يتكون من الكترون.
 - لا تتأثر أشعة غاما بالحقل الكهربائي. لأنها معتدلة الشحنة.
 - ٣- جسيم ألفا موجب الشحنة. لأنه يتألف من بروتونين موجبين ونترونين معتدلين.
 - ٤- يُعتبر جسيم بيتا سالب الشحنة. لأنه يتألف من الكترون.

السؤال الرابع: قارن بين جسيمات الفا وجسيمات وبيتا وأشعة غاما من حيث: الطبيعة الشحنة النفوذية.

أشعة غاما	جسيمات بيتا	جسيمات ألفا	
Υ	β	α	الرمز
أمواج كهرطيسية	الكترونات ₁ e- ⁰ عالية السرعة	جسيمات تطابق نواة الهليوم ⁴ 2He	الطبيعة
ليس لها شحنة	سالبة	موجبة	الشحنة
شديدة النفوذية يستخدم حاجز سميك من الرصاص لإيقافها	أكثر نفوذية من جسيمات الفا يمكن ايقافها برقاقة الالمنيوم أو القصدير	ضعيفة يمكن ايقافها بالورق المقوى	النفوذية

السؤال الخامس: أكمل خارطة المفاهيم التالية:

