



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية



t.me/joinchat/AAAAA



@ta7sely_1

أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

كم عدد الأرقام المعنوية في ناتج جمع العددين

$$2.8000 + 7.80011$$

أ	3	4	ب
ج	5	6	د

الجواب : (د)

عند إذابة ملح في كمية الماء عند درجات حرارة مختلفة يكون العامل المستقل

أ	كمية الماء	الذوبانية	ب
ج	درجة الحرارة	كتلة الملح	د

الجواب : (ج)

أحسب عدد البروتونات و الالكترونات و النيوترونات في العنصر $^{127}_{53}I$

النيوترونات n	الالكترونات e	البروتونات p	
53	53	127	(أ)
53	127	53	(ب)
127	53	53	(ج)
74	53	53	(د)

الجواب : (د)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

يطلق علي المحتوي الحراري للتفاعل

أ	الانتالبي	الانتروبي	ب
ج	الطاقة الحرة	طاقة التنشيط	د

الجواب : (أ)

يتناسب الضغط البخاري للمحلول طرديا مع

أ	المولالية	الكسر المولي للمذيب	ب
ج	لمولارية	الكسر المولي للمذاب	د

الجواب : (أ)

عندما يريد المعلم معرفة المعلومات السابقة لدي الطلاب ، اي انواع التقويم يكون مناسباً

أ	ختامي	تشخيصي	ب
ج	تكويني	بنائي	د

الجواب : (د)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

التغير الفيزيائي الطارد للحرارة هو

أ	التبخّر	الانصهار	ب
ج	التسامي	التجمّد	د

الجواب : (د)

اي المجموعات الوظيفية التالية يحتوي علي رابطة هيدروجينية

أ	الكان	كحول	ب
ج	ايثر	هاليد الكيل	د

الجواب : (ب)

العالم المسلم الذي حضر حمض الكبريتيك هو

أ	ابوبكر الرازي	جابر ابن حيان	ب
ج	البيروني	الخوارزمي	د

الجواب : (ب)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

حمض لويس هو

أ	المادة التي تستقبل زوج من الإلكترونات	تمنح زوج من الإلكترونات	ب
ج	تستقبل ايون الهيدروجين H^+	تمنح ايون الهيدروجين H^+	د

الجواب : (أ)

التوزيع الالكتروني للكروم 24

أ	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$	ب
ج	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^4$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^4$	د

الجواب : (ب)

في التفاعل المتزن التالي $2SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$ لانتاج المزيد من SO_3 أي من التالي يجب فعله

أ	خفض درجة الحرارة	زيادة الضغط	ب
ج	خفض درجة الحرارة وخفض الضغط	زيادة درجة الحرارة والضغط	د

الجواب : (ب)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

ما عدد تأكسد النيتروجين في NH_4^+

أ	+1	+3	ب
ج	-3	+4	د

الجواب : (ج)

إذا كانت درجة حرارة عينة من غاز 250 كلفن وزادت درجة حرارتها الي 500 كلفن ،
كم يكون مقدار ازدياد الضغط

أ	يزداد للضعف	يزداد ثلاثة اضعاف	ب
ج	يزداد خمسة اضعاف	يزداد عشرة اضعاف	د

الجواب : (أ)

أقصى عدد من الالكترونات يمكن أن يتواجد في مستوي الطاقة الرئيس الثالث

أ	9	18	ب
ج	64	32	د

الجواب : (ب)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

القاعدة المقترنة للمادة H_2PO_4^- هي

أ	PO_4^{3-}	HPO_4^{2-}	ب
ج	H_3PO_4	H_3P_4	د
الجواب : (ب)			

أي الاتي يعتبر مصدر موثوق للمعلومات

أ	ويكيبيديا	المجلات العلمية	ب
ج	المنتديات العلمية	الدوريات العلمية	د
الجواب : (ب)			

يقترّب الغاز الحقيقي من سلوك الغاز المثالي عند

أ	ضغط عالي ودرجة حرارة منخفضة	ضغط عالي ودرجة حرارة عالية	ب
ج	ضغط منخفض ودرجة حرارة منخفضة	ضغط منخفض ودرجة حرارة عالية	د
الجواب : (د)			



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

حجم غاز 100ml وضغطه 10atm اذا اصبح الحجم 200 ml كم يكون الضغط عند نفس درجة الحرارة

ب	20atm	80atm	أ
د	100atm	40atm	ج

الجواب : (ب)

العالمة ماري كوري كانت لها اسهامات في مجال

ب	الكيمياء الفيزيائية	النشاط الاشعاعي	أ
د	الكيمياء الحيوية	الجدول الدوري	ج

الجواب : (أ)



نتج التفاعل التالي هو

ب	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{MgBr}$	أ
د	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	ج

الجواب : (د)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

المكون الاساسي للنشا			
ب	سيليلوز	جلكوز	أ
د	مالتوز	فركتوز	ج

الجواب : (أ)

نوع التهجين في المركب التالي			
ب	sp^2	sp	أ
د	sp^3	sp^3	ج

الجواب : (د)

أي الطرق التالية لا يمكن فصل المركبات العضوية السائلة بها			
ب	اعادة البلورة	التقطير	أ
د	الكروماتوجرافيا	الاستخلاص	ج

الجواب : (ب)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

الأقل درجة غليان من بين المجموعات الوظيفية التالية

أ	الاسترات	الايغوال	ب
ج	الايثرات	الحمض الكربوكسيلي	د

الجواب : (ج)

معلم أعطي طلابه نموذج للذرة وطلب منهم التعرف علي مكوناتها, يهدف ذلك الي اي نوع من التفكير

أ	التقاربي	الابداعي	ب
ج	الناقد	المنطقي	د

الجواب : (أ)

النسبة المئوية الوزنية لمحلول تساوي 36% ماذا تعني

أ	36جرام من المذاب في 64 جرام من الماء	36لتر من المذاب في 46 جرام من الماء	ب
ج	36جرام من المذاب في لتر من المحلول	36جرام من المذيب في لتر من المحلول	د

الجواب : (أ)



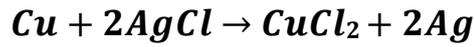
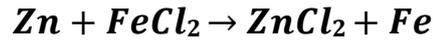
أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

عند انسكاب مادة متطايرة علي الارض ما الاجراء المناسب

أ	استخدام مادة ماصة	فتح النوافذ	ب
ج	محاولة جمعها	غسلها بالماء والصابون	د

الجواب : (ب)

حسب التفاعلات التالية فان ترتيب الفلزات حسب نشاطها الكيميائي هو



أ	$Ag > Cu > Zn$	$Zn > Cu > Ag$	ب
ج	$Zn > Cu = Ag$	$Zn > Ag > Zn$	د

الجواب : (ب)

وحدة قياس كمية الحرارة الاتي عدا:

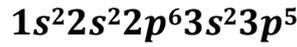
أ	الكلفن	الجول	ب
ج	لدرجة	الفهرنهايت	د

الجواب : (ب)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

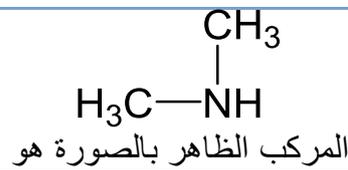
حدد الدورة والمجموعة للعنصر الذي توزيعه الالكتروني



أ	الدورة الخامسة والمجموعة الاولى	الدورة الثالثة والمجموعة الخامسة	ب
ج	الدورة الثالثة و المجموعة السابعة	الدورة الثالثة والمجموعة الثانية	د
الجواب : (ج)			

احسب عدد مولات الاوكسجين في 10 مول من $KClO_3$

أ	10	15	ب
ج	30	5	د
الجواب : (ج)			

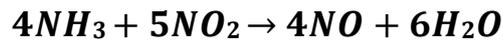


أ	<i>Amide</i>	<i>Imide</i>	ب
ج	<i>Amine</i>	<i>Imine</i>	د
الجواب : (ج)			



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

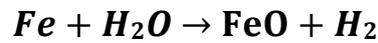
عدد مولات الماء الناتجة عن تفاعل 2 مول من النشادر حسب المعادلة



أ	6	3	ب
ج	2	9	د

الجواب : (ب)

في التفاعل التالي كيف يكون تغير عدد تأكسد الحديد



أ	من صفر الي 2+	من 2+ الي 2-	ب
ج	من صفر الي 4+	من 2+ الي صفر	د

الجواب : (أ)

مصدر الوقود الحيوي

أ	النبات والحيوان	الاحافير	ب
ج	المعادن والصخور	كل ما ذكر خطأ	د

الجواب : (أ)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

عند اذابة ملح في كمية الماء عند درجات حرارة مختلفة يكون العامل المستقل

أ	كمية الماء	الذوبانية	ب
ج	درجة الحرارة	كتلة الملح	د

الجواب : (ج)

$$E = \frac{hc}{\lambda}$$

في المعادلة h اعلي ماذا يدل الرمز λ

أ	سرعة الضوء	التردد	ب
ج	الطول الموجي	ثابت بلانك	د

الجواب : (د)



تشير العلامة التالية الى

أ	مادة سامة	مادة مهيجة	ب
ج	مادة متفجرة	مادة أكلة	د

الجواب : (ب)



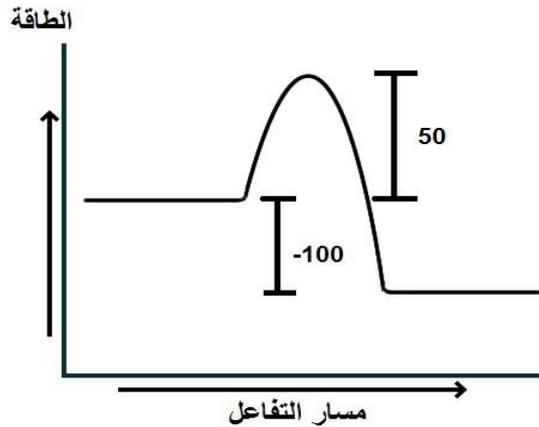
أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

عينة من غاز عند 400k و 2atm اذا تم تبريدها الي 200k عند 2atm يكون حجمها 10ml احسب حجمها الابتدائي

ب.	20ml	40ml	أ
د.	30ml	15ml	ج

الجواب : (ب)

حسب مخطط الطاقة الموضح بالشكل أي العبارات التالية صحيحة



ب	التفاعل ماص للحرارة ، حرارة التفاعل 50 ، طاقة التنشيط -100	التفاعل ماص للحرارة ، حرارة التفاعل -100 ، طاقة التنشيط 50	أ
د	التفاعل طارد للحرارة ، حرارة التفاعل 50 ، طاقة التنشيط -100	التفاعل طارد للحرارة ، حرارة التفاعل -100 ، طاقة التنشيط 50	ج

الجواب : (ج)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440



$$A) K = \frac{[Ag]}{[Zn]} \quad B) K = \frac{[Zn^{+2}]}{[Ag^+]}$$

$$C) K = \frac{[Zn^{+2}]^2}{[Ag]} \quad D) K = \frac{[Zn^{+2}][Ag]}{[Ag^+][Zn]}$$

الجواب : (ب)

الكتلة بالجرام لمادة كثافتها 2g/ml وحجمها 20ml

أ	10g	20 g
ب	30g	40g

الجواب : (د)

احسب قيمة ثابت الاتزان K للتفاعل التالي $2X + Y \leftrightarrow 2XY$
إذا كانت التراكيز $[X] = 1$, $[Y] = 2$, $[XY] = 4$

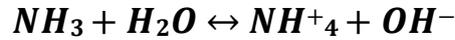
أ	16	8
ب	4	2

الجواب : (د)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

حدد أحماض برونستد ولوري في التفاعل التالي



أ	NH_3, NH_4^+	H_2O, NH_4^+
ب	H_2O, OH^-	NH_3, H_2O

الجواب : (ب)

البوليمرات التالية كلها طبيعية ما عدا

أ	النشا	السيلوز
ب	المطاط	الاحماض الامينية

الجواب : (د)

يحتوي الحمض النووي النووي DNA علي كميات كبيرة من

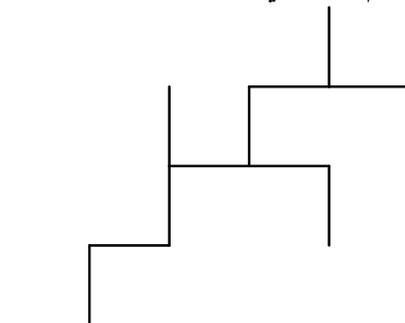
أ	الليبيدات	السكريات
ب	الاحماض الامينية	الفايتمينات

الجواب : (ب)



أسئلة كفايات كيمياء تجميعات 1440

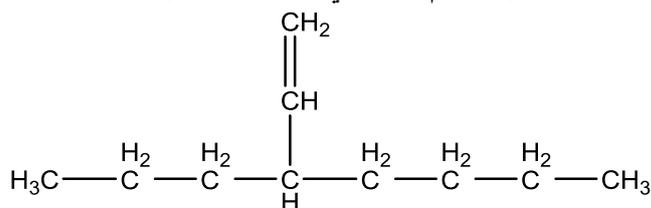
الاسم النظامي IUPAC للمركب التالي



أ	4-ميثيل-3-إيزوبوتيل اوكتان	4-إيثيل-5,2-ثنائي ميثيل نونان	ب
ج	6-إيثيل-8,5-ثنائي ميثيل نونان	4-إيثيل-5,2-ثنائي ميثيل اوكتان	د

الجواب : (ب)

ما هو الاسم النظامي IUPAC للمركب



أ	4-إيثيل اوكتان	3-بروبيل-1-هبتين	ب
ج	5-بروبيل-6-هبتين	5-ميثيل هكسان	د

الجواب : (ب)



المعلمين والمعلمات



t.me/joinchat/AAAAA



@ta7sely_1