

عدد البروتونات في العنصر ${}^{215}_{82}Pd$ هو:

128	B	1	A	82
292	D		C	210
الإجابة: A				

مركبان الأول $CH_3-C(=O)-OH$ والثاني C_3H_7-COOH متشابهان في ..

- (A) الصيغة الأولية
(B) الصيغة الجزيئية
(C) الكتلة المولية
(D) الخواص الكيميائية

حسب مقياس الحموضة PH يكون المحلول قاعديا إذا كانت:

$PH = 7$	B	3	A	$PH = 0$
$PH < 7$	D		C	$PH > 7$
الإجابة: C				

الجدول ادناه يمثل مادة غذائية وضعت في اربع انابيب وسكب فيها انزيم هاضم بكميات غير متساوية وسجل مقدار الطاقة التنشيط، أي الانابيب كان اسرع في التفاعل

4	3	2	1	الانبوب
26	23	22	25	طاقة التنشيط

2	B	4	A	1
4	D		C	3
الإجابة: B				

أي الآتي كان سبب في تناقص سمك طبقة الأوزون

أكاسيد الكبريت	B	5	A	ثاني أكسيد الكربون
أكاسيد النيتروجين	D		C	الكلوروفلوروكربون
الإجابة: C				

الصفة الكمية لورقة الإجابة التي بين يديك

مقاسها	B	6	A	ملمسها
رائحتها	D		C	لونها
الإجابة: B				

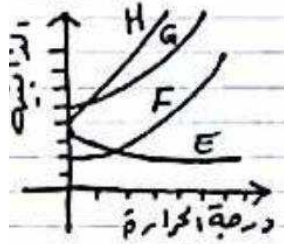
أي الخواص التالية هي خاصية كيميائية للحديد؟

موصل جيد للكهرباء	B	7	A	كثافته أعلى من الماء
يصدا في الهواء الرطب	D		C	قابل للسحب والطرق
الإجابة: D				

ينتج عن أكسدة المركب CH_3CHO المركب التالي:

CH_3CH_2OH	B	8	A	CH_3COOH
CH_3COCH_3	D		C	CH_3OCH_3
الإجابة: A				

من خلال العلاقة بين الذوبانية ودرجة الحرارة في النموذج ادناه فان اكثر المواد ذائبية عند ارتفاع درجة الحرارة هي للمادة:



F	B	9	A	E
H	D		C	G
الإجابة: D				

عنصر الفسفور P في الدورة:
(العدد الذري ل P = 15)

الثالثة	B	10	A	الثانية
الخامسة	D		C	الرابعة
الإجابة: B				

ما عدد الروابط التي يكونها الكربون مع غيره من الذرات؟

3	B	11	A	2
5	D		C	4
الإجابة: C				

أي التفاعلات التالية يصنف تفاعل إحلال؟

$2Li + 2H_2O \rightarrow 2LiOH + H_2$	B	12	A	$2Al + 3S \rightarrow Al_2S_3$
$4NO_2 + O_2 \rightarrow 2N_2O_5$	D		C	$H_2O + N_2O \rightarrow 2HNO_3$
الإجابة: B				

عدد اكسدة الالمنيوم $_{13}Al$:

+1	B	13	A	-3
+3	D		C	+2
الإجابة: D				

نوع التهجين في جزي N_2O هو؟

SP^2	B	14	A	SP
SP^3d	D		C	SP^3
الإجابة: C				

أي البيانات الآتية كمية؟

الليمون طعمه حامض	B	15	A	الماء عديم اللون
الدورق الزجاجي سعته $100ml$	D		C	الألعاب النارية ملونة
الإجابة: D				

اقصى عدد من الالكترونات يمكن ان يوجد في مجال الطاقه الرئيسي الثاني هو:

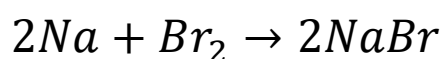
4	B	16	A	2
10	D		C	8
الإجابة: C $2n^2 = 2(2)^2 = 8$				

التوزيع الالكتروني الصحيح لذرة الكالسيوم Ca هو:

$$(Ne = 10, Ca = 20)$$

$[Ne]4s^23p^63d^2$	B	17	A	$[Ne]3s^23p^64s^2$
$[Ne]4s^23p^64s^1$	D		C	$[Ne]3s^23d^2$
الإجابة: A				

ما هو العامل المؤكسد في التفاعل التالي؟



Na^+	B	18	A	Br_2
$NaBr$	D		C	Na
الإجابة: A				

يصنف المركب العضوي التالي CH_3COOH الى:

الكحولات	B	19	A	الالدهيدات
الاحماض الكربوكسيلية	D		C	الكيتونات
الإجابة: D				

أي الصيغ التالية يصنف الى الكحولات؟

CH_3COOH_3	B	20	A	$CH_3 - O - CH_3$
CH_3COOH	D		C	CH_3CH_2OH
الإجابة: C				

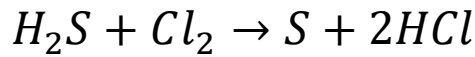
في نواة النيتروجين ${}^{14}_7\text{N}$ يوجد :

7 بروتون و 7 نيوترون	B	21	A	7 بروتون
14 بروتون و 7 الكترون	D		C	14 نيوترون
الإجابة: B				

ما حجم محلول تركيزة $2M$ بوحد ال ml الازم لتحضير محلول مخفف تركيزه $1M$ وحجمه $0.2L$

200ml	B	22	A	100ml
400ml	D		C	300ml
الإجابة: A				
$M_1V_1 = M_2V_2$ $V_1 = \frac{M_2V_2}{M_1} = \frac{1 * 0.2}{2} = 0.1L = 100ml$				

ما العامل المختزل في التفاعل التالي؟



Cl_2	B	23	A	S
HCl	D		C	H_2S
الإجابة: C				

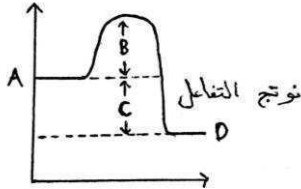
ينشا التيار الكهربائي خلال التفاعل الكيميائي في:

الخلايا التحليلية	B	24	A	عمليات مقاومة تاكل المعادن
الخلية الجلفانية	D		C	عمليات الطلاء المعدني
الإجابة: D				

المادة التي يزداد حجمها عند تحولها من سائل الى صلب هي:

H_2O	B	25	A	CO_2
HCL	D		C	NH_3
الإجابة: B				

في مخطط الطاقة للتفاعل الكيميائي أي الرموز يمثل طاقة التنشيط؟



B	B	26	A	A
D	D		C	C
الإجابة: B				

كتلة $0.5mol$ من الامونيا NH_3 بوحدة الجرام تساوي
($H = 1, N = 14,$)

8.5	B	27	A	7.5
34	D		C	17
الإجابة: B $0.5 \times (14 + 1 \times 3) = 8.5$				

عدد مولات 1.5×10^{23} جزي من SO_2 يساوي:
عدد افوجادرو = (6.02×10^{23})

0.25	B	28	A	0.05
0.5	D		C	0.15
الإجابة: B $= \frac{\text{عدد الجزيئات}}{6.02 \times 10^{23}} = \frac{1.5 \times 10^{23}}{6.02 \times 10^{23}} = 0.25$				

أي التغيرات في التفاعل الآتي تزيحه لتكوين المزيد من الايثانول CH_3OH

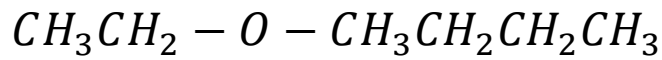


زيادة درجة الحرارة	A	29	B	زيادة حجم وعاء التفاعل
إضافة Co	C		D	إضافة عامل محفز
الإجابة: C				

الجهاز المستخدم لإنتاج طاقة كهربائية عن طريق تفاعل الأكسدة والاختزال العكسي هو:

البطاريات القلوية	A	30	B	الخلية الجلفانية
بطاريات الفضة	C		D	البطاريات الثانوية
الإجابة: D				

حسب قواعد الأيوباك للتسمية يسمى المركب التالي ب:

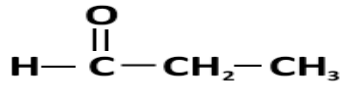


ثنائي ميثيل إيثر	A	31	B	بيوتيل ميثيل إيثر
إيثيل بيوتيل إيثر	C		D	إيثيل بروبيل إيثر
الإجابة: C				

تسمى العملية التي يتم فيها إعادة ترتيب ذرات مادة أو أكثر لتكوين مواد مختلفة ب

التفاعل الكيميائي	A	32	B	المعادلة الكيميائية
الاتزان الكيميائي	C		D	سرعة التفاعل الكيميائي
الإجابة: A				

الاسم النظامي للمركب التالي هو



٢-بروبانول	B	33	A	٢-بروبانول
بروبانال	D		C	<u>٢-بروبانال</u>
الإجابة: https://www.facebook.com/groups/ta7seely/permalink/2069684349944878/				

التوزيع الإلكتروني لايون النحاس Cu^{+2} هو:
($\text{Ar} = 18, \text{Cu} = 29$)

$[\text{Ar}] = 4s^2 3d^7$	B	34	A	$[\text{Ar}] = 3d^9$
$[\text{Ar}] = 4s^2 3d^{10} 4p^3$	D		C	$[\text{Ar}] = 4s^2 3d^9$
الإجابة: A				

ما كتلة غاز الهيدروجين المطلوبة للتفاعل مع 1 mol من النيتروجين
 $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
($\text{H} = 1, \text{N} = 14$)

2g	B	35	A	1g
12g	D		C	6g
الإجابة: C				

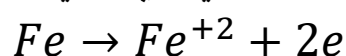
أبسط نسبة عددية صحيحة لعدد لمولات العناصر بالمركب هي:

الصيغة الأولية	B	36	A	الصيغة الجزيئية
الصيغة التجريبية	D		C	الصيغة البنائية
الإجابة: B				

أي المواد التالية يمكن ان تحول ورقة تباع الشمس الحمراء الى الأزرق؟

CH_3COOH	B	37	A	HCl
$NaOH$	D		C	KCl
الإجابة: D				

في نصف التفاعل التالي، أي الاتي يكون صحيحا:

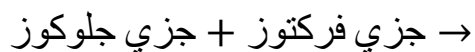


ذرة الحديد اكتسبت $2e$	B	38	A	الحديد عامل مختزل
يمثل نصف تفاعل اختزال	D		C	الحديد عامل مختزل
الإجابة: A				

المركب الناتج عن اضافة الماء الى الايثيلين هو :

CH_3CHO	B	39	A	CH_3COOH
CH_3CH_2OH	D		C	CH_3CH_3
الإجابة: D				

المركب الناتج من التفاعل التالي هو:

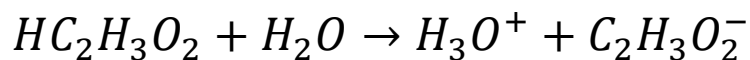


سكروز	B	40	A	سيليلوز
المالتوز	D		C	اللاكتوز
الإجابة: B				

ينتمي عنصر فيه 11e الي مجموعه العناصر:

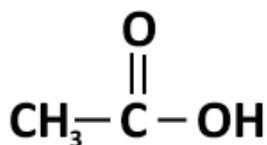
الهلوجينات	B	41	A	القلوية الارضية
القلوية	D		C	الغازات الخاملة
الإجابة: D				

يوصف الهيدرونيوم في التفاعل التالي بانه:



قاعدة	B	42	A	حمض
قاعدة مرافقة	D		C	حمض مرافق
الإجابة: C				
المادة التي تعطي H تكون حمض وتتحول إلى قاعدة مرافقة ($HC_2H_3O_2$) المادة التي تأخذ H تصبح حمض مرافق وقد كانت قاعدة.				

المجموعة الوظيفية المميزة للمركب:



الهيدروكسيل	B	43	A	الكربونيل
الكربوكسيل	D		C	الامين
الإجابة: D				

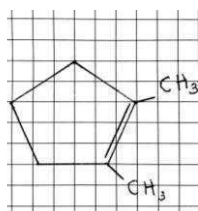
عدد تاكسد الكبريت في المركب H_2S

-2	B	44	A	+2
+6	D		C	+4
الإجابة: B				

الخاصية التي يتميز بها المركب هي ان جميع مكوناته:

متحدة باي نسبة	A	45	B	تفصل بالترشيح
يحدث بينها تفاعل كيميائي	C		D	لا تفقد خواصها الاساسية
الإجابة: C				

الاسم النظامي (IUPAC) للمركب :



2,1-ثنائي ميثيل بنتين حلقي	A	46	B	2,3-ثنائي ميثيل بنتين
1,2-ثنائي ميثيل هكسان حلقي	C		D	2,3-ثنائي ميثيل هبتان
الإجابة: A				

بنى العالم لينوس تصنيفه للمخلوقات الحية على:

الصفات المشتركة والشكل الخارجي	A	5	B	الحجم والتركيب الداخلي
الشكل الخارجي والسلوك	C		D	العلاقات الوراثية
الإجابة: C				

يعتبر الطحال من احد أجزاء الجهاز:

العضلي	A	6	B	اللمفي
الدوري	C		D	العصبي
الإجابة: B				

أي الجزيئات التالية يحتوي رابطة ثنائية بين جزيئاته:
($H = 1, O = 8, N = 7, I = 53$)

H_2	B	7	A	N_2
O_2	D		C	I_2
الإجابة: D				

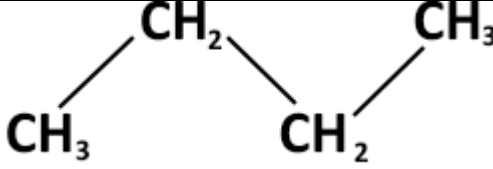
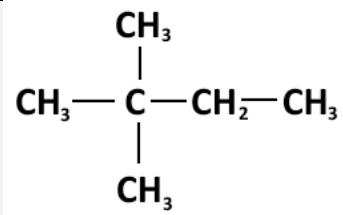
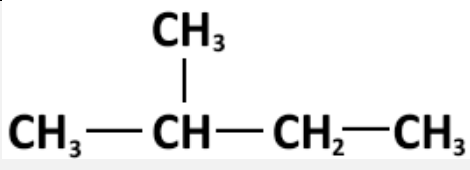
تسمى عملية تغليف الحديد بفلز مقاوم للتأكسد:

التحلل	A	8	B	الجلفنة
التآين	C		D	الترسيب
الإجابة: B				

فقدان نواة الذرة الغير مستقرة للطاقة يسمى

تفاعل نووي	B	9	A	تفاعل كيميائي
تغير الكتروني	D		C	تحلل اشعاعي
الإجابة: C				

أي من الاتي يمثل 2-ميثيل بيوتان؟

	B	10	A	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$
	D		C	
الإجابة: C				

تستخدم اواني الضغط (قدور الضغط) في الطهي هو تطبيق علمي لقانون:

بويل	B	11	A	جاي لوساك
العام للغازات	D		C	شارل
الإجابة: A				

(عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب حجم الغاز عكسيا مع ضغطه) هو نص لقانون

شارل	B	14	A	بويل
كالفن	D		C	نيوتن
الإجابة: A				