



مراجعة الاختبار

اختبار التقويم الأول

نتيجة الاختبار 0 / 16



السؤال الأول

إن تكون الراسب هو احد الأدلة على حدوث التفاعل

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

تكون الراسب وتغير اللون وخروج الغازات هي دلالات على حدوث التفاعل الكيميائي

السؤال الثاني

إن التغير الذي يطرأ على شكل المادة يسمى تغيرًا كيميائيًا

True

False

الاجابة النموذجية



التغير الذي يطرأ على شكل المادة وحجمها وحالتها يسمى بالتغير الفيزيائي

السؤال الثالث

يسمى مجموع الكتل الذرية للذرات الموجودة في الجزيء الذي ترتبط ذراته بروابط تساهمية بـ الكتلة الذرية

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

يسمى مجموع الكتل الذرية للذرات الموجودة في الجزيء الذي ترتبط ذراته بروابط تساهمية بـ الكتلة الجزيئية

السؤال الرابع

إن أبسط نسبة للأيونات في المركب الأيوني هي وحدة الصيغة الكيميائية

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح





السؤال الخامس

إن عدد المولات لعينة كتلتها 4g، وكتلتها المولية 40g/mol يساوي 10

True False

الاجابة النموذجية

الشرح

عدد المولات يساوي 0.1 mol

$$n = \frac{M}{M_r} = \frac{4}{40} = 0.1 \text{ mol}$$

السؤال السادس

ينص قانون حفظ الكتلة على أن: "المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، وأن مجموع كتل المواد الناتجة يساوي مجموع كتل المواد المتفاعلة"

True False

الاجابة النموذجية

الشرح

نص قانون حفظ الكتلة على أن: "المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم، وأن مجموع كتل المواد الناتجة يساوي مجموع كتل المواد المتفاعلة"



أكثر وقد تكون النواتج عناصر أو مركبات

True False

الإجابة النموذجية

الشرح

الاحلال الأحادي: أحلال (استبدال) عنصر محل عنصر آخر في أحد مركباته



السؤال الثامن

إن الكتلة الجزيئية للجزيء HClO_2 علمًا بأن الكتل الذرية ($\text{H} = 1$, $\text{Cl} = 35.5$, $\text{O} = 16$)68 68.5 86 86.5

الإجابة النموذجية

الشرح



$$M_m = 35.5 + 1 + 32$$

$$M_m = 68.5 \text{ amu}$$

السؤال التاسع

إن كتلة Br_2 اللازمة للتفاعل مع كمية كافية من الهيدروجين لإنتاج 10mol من الحمض HBr، وفق المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية :

$$H_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr}$$
 (علمًا بأن : الكتلة المولية لـ Br_2 تساوي 160g/mol)

g 160 g 3200 g 800 g 400

الاجابة النموذجية

الشرح

$$5 \text{ molm } \text{Br}_2 = n \times M_r m \text{ Br}_2 = 5 \times 160m \text{ Br}_2 = 800 \text{ g}$$

السؤال العاشر

إن عدد مولات ثاني أكسيد الكربون التي تحتوي على 9.022×10^{23} جزيء

mol 1.5 mol 2.5 mol 3.5 mol 1



الشرح

$$N = N_A \times nn = \frac{N}{N_A} n = \frac{9.022 \times 10^{23}}{6.022 \times 10^{23}} n = 1.5 \text{ mol}$$



السؤال أحد عشر

إحدى الصيغ التالية هي صيغة أولية

C6H12O6

C2H6

CH2

N2O4

الاجابة النموذجية

الشرح

CH₂

هذه الصيغة هي صيغة أولية لأنه لا يمكن وجودها بصورة أبسط من هذه

أما

C₆H₁₂O₆ فهذه تمثل صيغة جزيئية وتكون صيغتها الأولية هي CH₂O

C₂H₆ فهذه تمثل صيغة جزيئية وتكون صيغتها الأولية هي CH₃

N₂O₄ فهذه تمثل صيغة جزيئية وتكون صيغتها الأولية هي NO₂

السؤال اثنا عشر

تسمى كمية المادة الناتجة المحسوبة من التفاعل بـ :



الكتلة المولية

المول

الاجابة النموذجية



الشرح

المردود المتوقع : كمية المادة الناتجة المحسوبة من التفاعل

السؤال ثلاثة عشر

إذا علمت أن عنصر الليثيوم (Li) يوجد في الطبيعة على صورة النظير Li_3^6 والكتلة الذرية تساوي 6.02 بنسبة 7.5%، وأن النظير Li_3^7 وكتلته الذرية تساوي 7.02 بنسبة 92.5%، فإن الكتلة الذرية النسبية لعنصر الليثيوم تساوي

Amu 6.095

Amu 6.26

Amu 5.97

Amu 6.945

الاجابة النموذجية

الشرح

$$A_m = A_{m1\%} + A_{m2\%}$$

$$A_m = (92.5\% \times 7.02) + (7.5\% \times 6.02)$$

$$A_m = 0.4515 + 6.4935$$

$$A_m = 6.945 \text{ amu}$$



الأكسجين وفق المعادلة الآتية: $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$ هي : علمًا بأن
الكتلة المولية للذرات بوحدة (غ/مول) هي : (Mg = 24, O = 16)

g 10 g 160 g 200 g 100

الاجابة النموذجية

الشرح

نجد عدد مولات n من خلال قانون عدد المولات (Mg) والذي يساوي
حاصل قسمة الكتلة على الكتلة المولية للعنصر

$$n (\text{Mg}) = \frac{M}{M_r} n (\text{Mg}) = \frac{6}{24} n (\text{Mg}) = 0.25 \text{ mol} = n (\text{MgO})$$

عدد مولات MgO يساوي عدد مولات Mg لأنه من المعادلة الكيميائية
الموزونة :

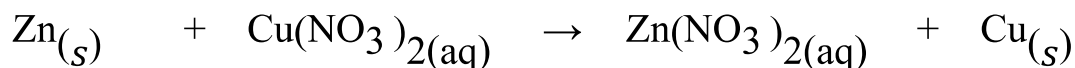
النسبة المولية بين MgO و Mg تساوي 1 بالتالي فإن عدد مولات MgO
يساوي عدد مولات Mg

الآن نجد كتلة MgO حيث أن عدد مولاته يساوي 0.25 mol

$$m (\text{MgO}) = 10 \text{ g} = 0.25 \times 40$$

السؤال خمسة عشر

إن التفاعل الآتي :





تفاعل إحتراق

تفاعل إحلل احادي

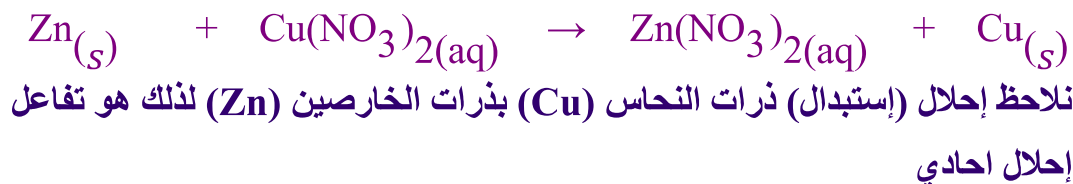
تفاعل تفكك حراري

تفاعل إتحاد

الاجابة النموذجية



الشرح



السؤال ستة عشر

إن المردود المئوي لتفاعل ما حصلنا فيه على 2.64 g من كبريتات الأمونيوم، إذا علمت أن المردود المتوقع هو 3.3g :

80 %

125 %

74.55 %

51.1 %

الاجابة النموذجية

الشرح

$$PY = 3.3 \text{ g} \quad \dots \quad 2.64 \text{ g} = Ay$$

$$Y = \frac{Ay}{Py} X \quad 100 \% Y = \frac{2.64}{3.3} X \quad 100 \% Y = 80\%$$



روابط سريعة

الدورات

شبابيك

مدرسة جو اكاڊمي

معلمون - تأسيس

الملفات

منح جواكاڊمي

بكجات وعروض

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني

أخبار جواكاڊمي

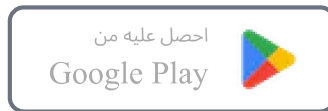
من نحن

مكتبات

الشروط والاحكام

سياسة الخصوصية

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكاڊمي على موبايلك



حمل برنامج سطح المكتب لجو اكاڊمي على جهازك



صفحاتنا على مواقع التواصل الاجتماعي



جميع الحقوق محفوظة © لجواكاڊمي 2023

