



نماذج الإختبار القصير (2)

الفصل الثاني

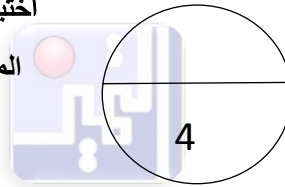
2025 / 2024

الصف : العاشر

مدرسة التميز النموذجية

المادة : كيمياء





السؤال الأول : اختر الإجابة المناسبة فيما يلي : ($\frac{1}{2} \times 3$)

1- الوحدة الدولية لقياس كمية المادة هي :

- الكيلو جرام ☐ الجرام ☐
المتري ☐ المول ☐

2- تشتعل مادة ازيد الصوديوم (NaN_3) بالوسائد الهوائية للسيارات مولد غاز :

- H_2 ☐ N_2 ☐
 Cl_2 ☐ O_2 ☐

3- عدد الجزيئات في 8 جرام من غاز الميثان ($\text{CH}_4 = 16$) تساوي

- عدد افوجادرو ☐ ربع عدد افوجادرو ☐
نصف عدد افوجادرو ☐ ثلث عدد افوجادرو ☐

السؤال الثاني : أ. علل تعليلاً علمياً مناسباً لما يلي : (1×1)

" غالباً تختلف الكتل المولية للمركبات المختلفة ؟

ب. إذا علمت ان ($\text{O} = 16$ $\text{C} = 12$ $\text{Na} = 23$) (3×2)

أ) احسب الكتلة الصغية لكاربونات الصوديوم Na_2CO_3

ب) احسب عدد مولات الموجوده في 53 جرام من نفس المادة.

السؤال الأول : اختر الإجابة المناسبة فيما يلي : $(\frac{1}{2} \times 3)$ 1- المعادلة التالية تمثل احد التفاعلات : $2\text{NaN}_3(\text{s}) \longrightarrow 2\text{Na}(\text{s}) + 3\text{N}_2(\text{g})$

☐ الاحماض والقواعد	☐ تفاعلات ترسيب
---	--

☐ تكوين غاز	☐ اكسده واختزال
------------------------------------	--

2- عدد ذرات الكربون في 3 مول من البروبان C_3H_8 يساوي

☐ 6×10^{23} ذرة	☐ 4.8×10^{24} ذرة
---	---

☐ 1.2×10^{24} ذرة	☐ 5.4×10^{24} ذرة
---	---

3- الكتلة المولية الجزيئية للماء H_2O ($\text{H}=1$ $\text{O}=16$) تساوي :

☐ 18 g/ mol	☐ 4 g/ mol
------------------------------------	-----------------------------------

☐ 9 g/ mol	☐ 12 g/ mol
-----------------------------------	------------------------------------

السؤال الثاني : أ. علل تعليلاً علمياً مناسباً لما يلي : (1×1) يتناول مرضى حموضه المعدة حليب المغنسيا (هيدروكسيد الماغنسيوم $\text{Mg}(\text{OH})_2$)

.....

.....

ب. اذا علمت ان $(\text{Mg}=24)$ احسب :1- عدد مولات الماغنسيوم التي تحتوى على 1.5×10^{23} ذرة منه $(\frac{3}{4} \times 2)$

.....

.....

2- كتله (0.5 mol) من الماغنسيوم

.....

.....

نموذج اجابة

السؤال الأول : اختر الإجابة المناسبة فيما يلي : ($\frac{1}{2} \times 3$)

1- الوحدة الدولية لقياس كمية المادة هي

- ☐ الكيلو جرام ☐ الجرام
☐ المتر ☒ المول

2- تشتعل مادة ازيد الصوديوم (NaN_3) بالوسائد الهوائية للسيارات مولد غاز

- ☐ H_2 ☒ N_2
☐ Cl_2 ☐ O_2

3- عدد الجزيئات في 8 جرام من غاز الميثان ($\text{CH}_4 = 16$) تساوى

- ☐ عدد افوجادرو ☐ ربع عدد افوجادرو
☒ نصف عدد افوجادرو ☐ ثلث عدد افوجادرو

السؤال الثاني : أ. علل تعليلاً علمياً مناسباً لما يلي : (1×1)

" غالباً تختلف الكتل المولية للمركبات المختلفة ؟

لاختلاف المواد عن بعضها البعض في تركيبها العنصرى وبالتالي اختلاف كتلتها الجزيئية

ب) إذا علمت ان ($\text{O}=16$ $\text{C}=12$ $\text{Na}=23$) (314×2)

أ) احسب الكتلة الصيغية لكاربونات الصوديوم $\text{Na}_2 \text{CO}_3$

.M.wt. = ($23 \times 2 + 12 \times 1 + 3 \times 16$) = 106 .g/mol.....

ب) احسب عدد مولات الموجوده في 53 جرام من نفس المادة

$$n = \frac{ms}{m.wt} = \frac{53}{106} = 0.5 \text{ mol}$$

السؤال الأول : اختر الإجابة المناسبة فيما يلي :

$$\left(\frac{1}{2} \times 3\right)$$

1- المعادلة التالية تمثل احد التفاعلات :



الاحماض والقواعد ☐

تفاعلات ترسيب ☐

تكوين غاز ☒

أكسده واختزال ☐

2- عدد ذرات الكربون في 3 مول من البروبان C_3H_8 يساوي

6×10^{23} ذرة ☐

4.8×10^{24} ذرة ☐

1.2×10^{24} ذرة ☐

5.4×10^{24} ذرة ☒

3- الكتلة المولية الجزيئية للماء H_2O ($\text{O}=16$ $\text{H}=1$) تساوي :

18 g/mol ☒

4 g/mol ☐

9 g/mol ☐

12 g/mol ☐

السؤال الثاني : أ. علل تعليلاً علمياً مناسباً لما يلي :

(1 × 1)

يتناول مرضى حموضه المعده حليب المغنسيا (هيدروكسيد الماغنسيوم $\text{Mg}(\text{OH})_2$)

لأنها قاعدة تتعادل مع كمية الحمض الذائد بالمعدة والتخفيف من حرقة المعدة....

ب (إذا علمت ان $\text{Mg}=24$) احسب :

1- عدد مولات الماغنسيوم التي تحتوى على 1.5×10^{23} ذرة منه. $\left(\frac{3}{4} \times 2\right)$

$$n = \frac{Nu}{NA} = (1.5 \times 10^{23}) / (6 \times 10^{23}) = \dots 0.25 \text{ mol} \dots$$

2- كتله (0.5 mol) من الماغنسيوم

$$ms = n \times M.wt = 0.5 \times 24 = 12 \text{ g} \dots$$



مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)
الجهاز الفني التربوي

منصات التميز التعليمية

لزيارة منصة التميز التعليمية في اليوتيوب امسح الباركود التالي :



لزيارة منصة التميز التعليمية في تليجرام امسح الباركود الخاص بقناة كل فصل مما يلي :



الصف الرابع



الصف الثالث



الصف الثاني



الصف الأول



الصف التاسع



الصف الثامن



الصف السابع



الصف السادس



الصف الخامس



الصف الثاني عشر
ادبي



الصف الثاني عشر
علمي



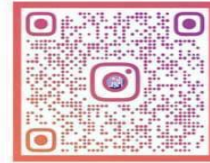
الصف الحادي عشر
علمي



الصف الحادي عشر
ادبي



الصف العاشر



لزيارة صفحتنا في تويتر

لزيارة صفحتنا في الإنستقرام

عنواننا : خيطان - ق ٤ - ش ١٠٠



مدرسة التميز النموذجية بنين (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

