

ورقة امتحان شهري ( ثاني )

لمادة: الكيمياء

العلامة :- /20

الشعبة : ( )

التاريخ: 16 / 4 / 2026م

اسم الطالبة: .....

الصّف: العاشر

الزمن: حصّة صفيّة

ملاحظة: أجبني عن جميع الأسئلة وعددها ( 5 ) .

السؤال الأول:-

(5 علامات)

ضّعي دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة:-

1- المولّ الواحد من المادّة يحوي ..... من الدّرات أو الجزيّئات.

(أ)  $6.022 \times 10^{23}$

(ج)  $4.022 \times 10^{23}$

(ب)  $6.022 \times 10^{25}$

(د)  $4.022 \times 10^{25}$

2- نُعبّر عن كتلة المولّ الواحد من المادّة ب:-

(أ) عدد أفوغادرو

(ج) المولّ

(ب) الكتلة الموليّة

(د) المنيّة

3- نوع جسيم  $N_2$  هو:

(أ) وحدة صيغة

(ج) جزيء

(ب) أيون

(د) ذرّة

4- تُسمّى كتلة المادّة الناتجة المحسوبة من التفاعل:

(أ) المرذود المتوقّع

(ج) الكتلة الموليّة

(ب) المرذود الفعليّ

(د) المول

5- الصيغة التي تُبيّن الأعداد الفعليّة للدّرات وأنواعها هي:-

(أ) الصيغة الأولىّة

(ج) النسبة المنيّة بالكتلة

(ب) الصيغة الجزيئيّة

(د) النسبة الموليّة

(علامتان)

السؤال الثاني:  
احسبي عدد الجزيئات الموجودة في (4 mol) من غاز الأمونيا  $\text{NH}_3$ .

(3 علامات)

السؤال الثالث:-

احسبي النسبة المئوية لعنصر الأكسجين في جزيء الجلوكوز الذي صيغته  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  ، علماً أن الكتلة الذرية لـ:  
(O=16 / H=1/ C=12)

(5 علامات)

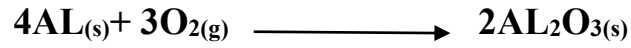
السؤال الرابع:-

مركب كيميائي صيغته الأولية هي  $\text{CH}_2\text{O}$  ، فإذا كانت كتلته المولية الجزيئية تساوي 180 g/mol ، أوجد  
الصيغة الجزيئية لهذا المركب، علماً أن الكتلة الذرية:  
(H=1 / C=12 / O=16)

السؤال الخامس:

(5 علامات)

اعتماداً على المعادلة الموزونة الآتية:



(علامتان)

1- احسبي عدد مولات  $\text{O}_2$  اللازمة للتفاعل تماماً مع 8 mol من عنصر الألمنيوم (Al).



2- احسبي كتلة  $\text{Al}_2\text{O}_3$  الناتجة من احتراق 5.4 g من عنصر Al احتراقاً تاماً بوجود كمية كافية من الأوكسجين.

(3 علامات)

علماً أنّ الكتلة المولية: (  $\text{Al}_2\text{O}_3 = 102 \text{ g/mol}$  /  $\text{Al} = 27 \text{ g/mol}$  )

انتهت الأسئلة

" ليكن طموحك بصلابة الألماس، وعزيمتك قادرة على إذابة

أي صعوبة في الاختبار "

معلمة المادة:- رؤى المومني