

السؤال الاول: أختار الاجابة الصحيحة

1- اذا علمت ان (  $C=12$  ,  $H=1$  ) فان الكتلة المولية الجزيئية لغاز الايثان  $C_2H_6$  تساوي

13 ( )      30 ( )      40 ( )      60 ( )

2- كتلة المول الواحد من اي عنصر او مركب او ايون مقدرا بالجرام تسمى:

( ) الكتلة المولية الذرية      ( ) الكتلة المولية الصيغية

( ) الكتلة المولية الصيغية      ( ) الكتلة المولية للمادة

السؤال الثاني : علل 1- يستخدم ازيد الصوديوم في الوسائد الهوائية في السيارة

.....

السؤال الثالث :مسألة : اذا علمت ان (  $C=12$  ,  $H=1$  ) احسب مايلي:

1- الكتلة المولية الجزيئية MWt لغاز البروبان  $C_3H_8$

.....

2- عدد الذرات  $N_u$  في 12 g من جزيئات البروبان

.....



السؤال الاول : اكمل الفراغ

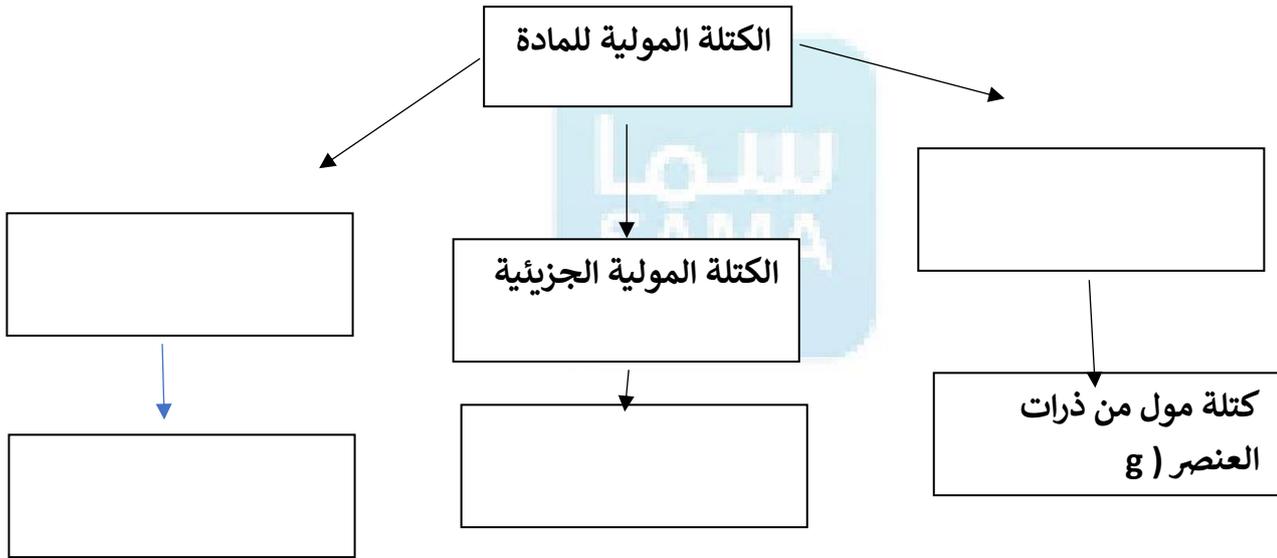
1- تشتعل مادة ازيد الصوديوم كهربائيا في الوسائد الهوائية للسيارات مولدة غاز ...

2- عدد المولات  $\text{NH}_3$  الموجودة في  $1.7 \times 10^{23}$  جزئ منه تساوي.....mol.

السؤال الثاني : تامل المنظومة التالية واجب عما يلي :

الكتلة المولية الصيغية - كتلة مول من جزيئات المركب بالجرام - كتلة مول من

الوحداتالصيغية بالجرام - الكتلة المولية الذرية



السؤال الثالث : يتحد 29 g من الفضة اتحادا تاما مع 4.3 g من الكبريت لتكوين

مركب ما , احسب النسبة المئوية لكتلة كل عنصر من عناصر هذا المركب ؟



الصف: 10

نموذج رقم: ( 3 )

المادة: كيمياء

السؤال الاول: اختر الاجابة الصحيحة للجمل التالية

1- اذا علمت ان  $\text{NaOH}=40$  فإن كتلة  $3 \times 10^{23}$  صيغة من هيدروكسيد الصوديوم تساوي :

20 g ( ) 340 g ( ) 322 g ( ) 355 g ( )

2- إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في الميثان  $\text{CH}_4$  تساوي 25% فإن النسبة المئوية للكربون فيه:

15% ( ) 50% ( ) 75% ( ) 85% ( )

السؤال الثاني: لديك قطعتان من المغنيسيوم والصوديوم ( $\text{Na}=23$  ,  $\text{Mg}=24$ ) والمطلوب :

المقارنة	قطعة الصوديوم كتلتها	قطعة المغنيسيوم عدد الذرات فيها $6 \times 10^{23}$ ذرة
عدد المولات في القطعة	46 جرام	

السؤال الثالث: إذا علمت ان ( $\text{Ca}=40$  ,  $\text{O}=16$  ,  $\text{H}=1$ ) احسب مايلي:

1- الكتلة المولية الجزيئية MWt لهيدروكسيد الكالسيوم  $\text{Ca(OH)}_2$

2- عدد المولات في 148 g من هيدروكسيد الكالسيوم

3- كتلة 1.5 mol من هيدروكسيد الكالسيوم



الصف: 10

نموذج رقم: ( 4 )

المادة: كيمياء

السؤال الاول: اكمل الفراغ التالي

1- اذا علمت ان ( $O=16$ ) فان كتلة 3 مول من غاز الاكسجين تساوي .....

2- الصيغة الاولى لمركب يتكون من 25.9% من النيتروجين و 74.1% من الاكسجين

علما بان ( $O=16$  ,  $N=14$ ) .....

السؤال الثاني علل : تختلف كتلة المول من مادة لآخرى

.....

السؤال الثالث : مسألة

اذا علمت ان ( $O=16$  ,  $N=14$ ) احسب مايلي :

1- عدد مولات في 60 g من غاز  $NO_2$

.....

2- عدد الجزيئات  $N_2$  في 1.304 mol من غاز  $NO_2$

.....

