SMART STUDENT

مادة الكيمياء

# القصير الثاني

## الصف العاشر

أ/ ايمن رضا

Download App

GET IT ON Google Play

Download on the App Store

فترة ثانية

SMART STUDENT

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (1)

العام الدراسي 2023 – 2024
امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

**السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:** **( $\frac{1}{2} \times 3$ )**

1- المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو

$$HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$$

☐ الأكسدة والاختزال ☐ تفاعلات تكوين غاز
☐ تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) ☐ تفاعلات الترسيب

2- عدد مولات ذرات الأكسجين الموجودة في مول واحد من فوسفات الكالسيوم $Ca_3(PO_4)_2$ يساوى

☐ 2 ☐ 3 ☐ 8 ☐ 4

3- الوحدة الدولية لقياس كمية المادة

☐ الكيلوجرام ☐ المتر ☐ المول ☐ الثانية

**السؤال الثاني : علل ما يلي:** **( 1 × 1 )**

غالبا تختلف الكتلة المولية للمركبات المختلفة؟

.....

.....

**السؤال الثالث: حل المسائلة التالية :** **( $\frac{3}{4} \times 2$ )**

إذا علمت أن ( O=16 C=12 Na=23 ) المطلوب :-

ا) إحسب الكتلة الصيغية لكربونات الصوديوم $Na_2CO_3$ .

ب) إحسب عدد المولات الموجودة فى 53 جرام من هذة المادة.

ج) إحسب عدد الصيغ في 26.5 g من هذه المادة

Scan Me



smartstudent live

SMART STUDENT

| | | |
|---|---|---|
| وزارة التربية<br>الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية<br>ثانوية .....بنين<br>قسم الكيمياء والفيزياء | نموذج (2) | العام الدراسي 2023 – 2024<br>امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني<br>الصف العاشر كيمياء<br>الزمن: 20 دقيقة |

**السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:** ( $\frac{1}{2} \times 3$ )

1- عدد ذرات الكبريت S الموجودة في 2 mol منه تساوي:

☐ $3 \times 10^{23}$ ☐ $6 \times 10^{23}$ ☐ $9 \times 10^{23}$ ☐ $12 \times 10^{23}$

2- تشتعل مادة أزيد الصوديوم $NaN_3$ كهربائيا في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة غاز

☐ $O_2$ ☐ $Cl_2$ ☐ $N_2$ ☐ $F_2$

3- كمية المادة التي تحتوي على عدد افوجادرو $6x10^{23}$ من الوحدات البنائية للمادة

☐ المتر ☐ المول ☐ الثانية ☐ الكيلوجرام

**السؤال الثاني : علل ما يلي:** ( 1 × 1 )

**عدد الجزيئات في 2mol من الماء ($H_20$=18g/mol) يساوي عدد الجزيئات في 2mol من الأمونيا ($NH_3$=17g/mol) .**

.....

.....

.....

**السؤال الثالث: حل المسائلة التالية :** ( $\frac{3}{4} \times 2$ )

يتحد 9.03 g من المغنيسيوم اتحاداً تاماً مع 3.48 g من النيتروجين ليتكون مركب ما.

ما هي النسب المئوية لمكونات هذا المركب ( المغنسيوم – النيتروجين )؟

Scan Me

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (3)

العام الدراسي 2023 – 2024
امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

**السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:** ( $\frac{1}{2} \times 3$ )

1- جميع ما يلي من المواد الفعالة في مضادات الحموضة عدا:

☐ هيدروكسيد المغنسيوم ☐ هيدروكسيد الألمنيوم
☐ كربونات الكالسيوم ☐ كربونات الصوديوم الهيدروجينية

2- اذا كانت ( N= 14 , O = 16) فان كتلة (0.1 mol) من المركب $N_2O_3$ تساوي :

☐ 76g ☐ 7.6 g ☐ 0.76g ☐ 760g

3- الوحدة البنائية لمركب للماء $H_2O$ هي:

☐ الذرة ☐ الأيون ☐ وحدة الصيغة ☐ الجزيء

**السؤال الثاني : أكمل الجداول التالية:** ( 1 × 1 )

إذا علمت أن (K=39 , Cr = 52, H = 1, O = 16 , C=12)

| وجه المقارنة | $CH_2O$ | $K_2CrO_4$ |
|---|---|---|
| كتلة المول | | |

**السؤال الثالث: حل المسائلة التالية :** ( $\frac{3}{4} \times 2$ )

احسب عدد الذرات الموجودة في 1.5 mol من جزيئات $SO_3$ ؟

Scan Me

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (4)

العام الدراسي 2023 – 2024
امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

**السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:** **( $\frac{1}{2}$ × 3 )**

1- كتلة 2mol من كربونات الصوديوم ($Na_2CO_3$ = 106) تساوي

☐ 106 g ☐ 53g ☐ 212 g ☐ 26.5 g

2- الحمض الذي يوجد بالمعدة والزيادة منه تسبب حرقة في فم المعدة وغثيان هو حمض :

☐ HCl ☐ $H2SO_4$ ☐ $HNO_3$ ☐ HBr

3- الصيغة الكيميائية للمركب المستخدم في الوسادة الهوائية هي

☐ $NH_3$ ☐ NaOH ☐ $Na_2O_2$ ☐ $NaN_3$

**السؤال الثاني : علل ما يلي:** **( 1 × 1 )**

عدد المولات في 6g من الكربون (C=12)يساوي عدد المولات في 12g من المغنسيوم (Mg=24)

.....

.....

.....

**السؤال الثالث: حل المسائلة التالية:** **( $\frac{3}{4}$ × 2 )**

احسب النسبة المئوية لمكونات البيوتان $C_4H_{10}$ ( الكربون – الهيدروجين )

علما بان ( C = 12 , H = 1 )

Scan Me



smartstudent live

وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة ..... التعليمية
ثانوية .....بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

نموذج (5)

العام الدراسي 2023 – 2024
امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني
الصف العاشر كيمياء
الزمن: 20 دقيقة

**السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:** $(\frac{1}{2} \times 3)$

1- عدد جزيئات الماء $H_2O$ في 1.5 mol منه تساوي:

☐ $(5x10^{23})$ ☐ $(9x10^{23})$ ☐ $(4x10^{23})$ ☐ $(9x10^{24})$

2- الوحدة البنائية لغاز النيتروجين $N_2$ هي:

☐ الجزيء ☐ وحدة الصيغة ☐ الأيون ☐ الذرة

3- يمثل الكربون 85.71 % في مركب الإيثين فان كتلة الكربون في عينة من المركب كتلتها 16 g تساوي

☐ 2.28g ☐ 3.35g ☐ 10.64g ☐ 13.71g

**السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي:** $(1 \times 1)$

| الصيغة الكيميائية | $CaF_2$ | $CaCO_3$ |
|---|---|---|
| عدد الذرات في الوحدة البنائية | | |

**السؤال الثالث: حل المسائلة التالية:** $(\frac{3}{4} \times 2)$

إذا علمت أن (O=16 H=1 C=12 ) المطلوب :-

ا) إحسب الكتلة الجزيئية للجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ .

ب) إحسب عدد المولات الموجودة فى 12 جرام من هذة المادة.

ج) إحسب عدد الصيغ في 2 مول من هذه المادة



Scan Me
smartstudent live