

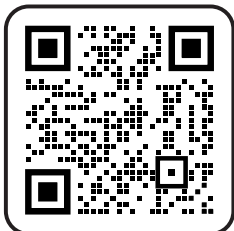
SMART
STUDENT

مادة الكيمياء

القصير الثاني

الصف العاشر

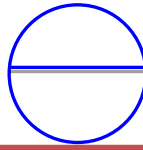
أ / أيمن رضا



Download App

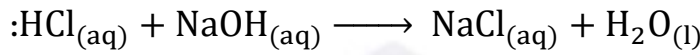


فترة ثانية


 (3 × $\frac{1}{2}$)

السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

1- المعادلة التالية تمثل أحد أنواع التفاعلات وهو


 تفاعلات تكوين غاز ☐

 الأكسدة والاختزال ☐

 تفاعلات الترسيب ☐

 تفاعلات بين الأحماض والقواعد (تفاعلات التعادل) ☐

 2- عدد مولات ذرات الأكسجين الموجودة في مول واحد من فوسفات الكالسيوم $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ يساوي

 4 ☐

 8 ☐

 3 ☐

 2 ☐

3- الوحدة الدولية لقياس كمية المادة

 الثانية ☐

 المول ☐

 المتر ☐

 الكيلوجرام ☐

(1 × 1)

السؤال الثاني : علل ما يلي:

غالبا تختلف الكتلة المولية للمركبات المختلفة؟

 (2 × $\frac{3}{4}$)

السؤال الثالث: حل المسائلة التالية :

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

 (أ) احسب الكتلة الصيغية لكاربونات الصوديوم Na_2CO_3 .

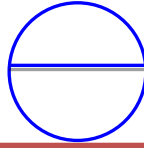
(ب) احسب عدد المولات الموجودة في 53 جرام من هذه المادة.

(ج) احسب عدد الصيغ في 26.5 g من هذه المادة



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

نموذج (2)



وزارة التربية
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية
ثانوية بنين
قسم الكيمياء والفيزياء

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

السؤال الأول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

- 1- عدد ذرات الكبريت S الموجودة في 2 mol منه تساوي:
- 12×10^{23} ☐ 9×10^{23} ☐ 6×10^{23} ☐ 3×10^{23} ☐
- 2- تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN_3 كهربائياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولدة غاز
- F_2 ☐ N_2 ☐ Cl_2 ☐ O_2 ☐
- 3- كمية المادة التي تحتوي على عدد أفوجادرو 6×10^{23} من الوحدات البنائية للمادة
- الكلوجرام ☐ الثانية ☐ المول ☐ المتر ☐

(1×1)

السؤال الثاني : علل ما يلي:

عدد الجزيئات في 2mol من الماء ($\text{H}_2\text{O}=18\text{g/mol}$) يساوي عدد الجزيئات في 2mol من الأمونيا ($\text{NH}_3=17\text{g/mol}$) .

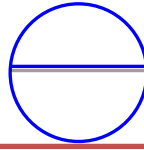
.....
.....
.....

($\frac{3}{4} \times 2$)

السؤال الثالث: حل المسائلة التالية :

يتحد 9.03 g من المغنيسيوم اتحاداً تاماً مع 3.48 g من النيتروجين ليتكون مركب ما.
ما هي النسب المئوية لمكونات هذا المركب (المغنيسيوم - النيتروجين)؟





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

السؤال الأول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

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

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

2- إذا 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

(1×1)

السؤال الثاني : أكمل الجداول التالية:

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

K_2CrO_4	CH_2O	وجه المقارنة
		كتلة المول

($\frac{3}{4} \times 2$)

السؤال الثالث: حل المسئلة التالية :

احسب عدد الذرات الموجودة في 1.5 mol من جزيئات SO_3 ؟



العام الدراسي 2023 - 2024

نموذج (4)

وزارة التربية

امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني

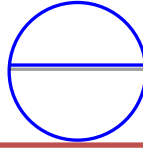
الصف العاشر كيمياء

الزمن: 20 دقيقة

الإدارة العامة لمنطقة التعليمية

ثانوية بنين

قسم الكيمياء والفيزياء



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

السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

1- كتلة 2mol من كربونات الصوديوم ($\text{Na}_2\text{CO}_3 = 106$) تساوي

106 g ☐ 53g ☐ 212 g ☐ 26.5 g ☐

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

HCl ☐ H_2SO_4 ☐ HNO_3 ☐ HBr ☐

3- الصيغة الكيميائية للمركب المستخدم في الوسادة الهوائية هي

NH_3 ☐ NaOH ☐ Na_2O_2 ☐ NaN_3 ☐

(1×1)

السؤال الثاني : علل ما يلي:

عدد المولات في 6g من الكربون ($\text{C}=12$) يساوي عدد المولات في 12g من المغنسيوم ($\text{Mg}=24$)

.....
.....
.....

($\frac{3}{4} \times 2$)

السؤال الثالث: حل المسئلة التالية:

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

علما بان ($\text{C} = 12$, $\text{H} = 1$)



Scan Me

العام الدراسي 2023 - 2024

نموذج (5)

وزارة التربية

امتحان قصيرة ثاني فصل دراسي ثاني

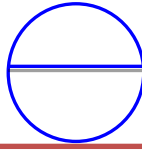
الإدارة العامة لمنطقة التعليمية

الصف العاشر كيمياء

ثانوية بنين

الزمن: 20 دقيقة

قسم الكيمياء والفيزياء



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

السؤال الاول :- أ- ضع علامة (✓) أمام أنسب عبارة تكمل كل جملة من الجمل التالية:

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

(9×10^{24}) ☐ (4×10^{23}) ☐ (9×10^{23}) ☐ (5×10^{23}) ☐

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) ☐

(1×1)

السؤال الثاني : أكمل الجدول التالي:

الصيغة الكيميائية	CaF_2	$CaCO_3$
عدد الذرات في الوحدة البنائية		

($\frac{3}{4} \times 2$)

السؤال الثالث: حل المسألة التالية:

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

(أ) احسب الكتلة الجزيئية للجلوكوز $C_6H_{12}O_6$.

(ب) احسب عدد المولات الموجودة في 12 جرام من هذه المادة.

(ج) احسب عدد الصيغ في 2 مول من هذه المادة

