

العام الدراسي 2017 – 2018

الاختبار القصير (1) مادة الكيمياء

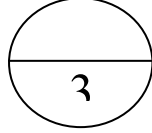
وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

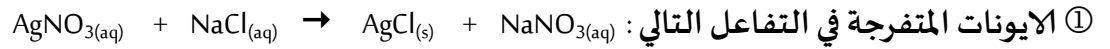
الاسم :



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x ½)**



Ag^+ , Cl^-

Na^+ , Ag^+

Na^+ , NO_3^-

Cl^- , NO_3^-

② عدد التأكسد للأكسجين في المركب Na_2O_2 هو :

+ 2

+ 1

- 4

- 1

• **السؤال الثاني : علل ما يلي تحليلاً علمياً صحيحاً (1 x 1) :**

ينتفخ كيس البولي أميد (الوسادة الهوائية) في السيارة بشكل مفاجئ لحظة حدوث التصادم

• **السؤال الثالث : (1 درجة)**

ما هو عدد المولات الموجودة في 12×10^{23} من جزيئات NO_2

العام الدراسي 2017 – 2018

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

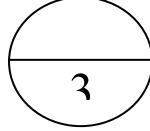
وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

• السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x ½)

① يعتبر التفاعل $AgNO_3(aq) + NaCl(aq) \rightarrow AgCl(s) + NaNO_3(aq)$ من تفاعلات:

الترسيب

الأحماض والقواعد

الأكسدة والاختزال

تكوين الغاز

② عدد تأكسد الكبريت في المركب H_2SO_4 يساوي:

+2

+6

+4

+1

• السؤال الثاني: علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (1 x 1) :

في التفاعل التالي $Cl_2 + Na^+ + 2Br \rightarrow Br_2 + Na^+ + 2Cl^-$ يعتبر Na^+ أيون متفرج

• السؤال الثالث: (1 درجة)

كم عدد الذرات الموجودة في 1.5 mol من جزيئات SO_3

العام الدراسي 2017 – 2018

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشرا \

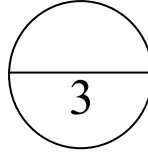
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم :

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء



• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x ½)**

① يعتبر التفاعل : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ من تفاعلات :

 الترسيب

 الأحماض والقواعد

 الأكسدة والاختزال

 تكوين الغاز

② أحد التغيرات التالية يُمثل عملية أكسدة وهو :

 $\text{CrO}_4^{2-} \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
 $\text{HNO}_3 \rightarrow \text{NO}$
 $\text{Mn}^{2+} \rightarrow \text{MnO}_4^-$
 $\text{C}_2\text{O}_4^{2-} \rightarrow \text{CO}_3^{2-}$

• **السؤال الثاني : علل ما يلي تحليلاً علمياً صحيحاً (1 x 1) :**

يُعتبر التفاعل التالي : $4\text{Al}_{(s)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_{3(s)}$ من تفاعلات الأكسدة والاختزال

• **السؤال الثالث : (1 درجة)**

كم عدد مولات الحديد التي تحتوي على 3×10^{23} ذرة منه

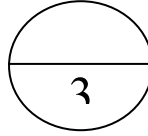
العام الدراسي 2017 – 2018

الصف: العاشر \

الاسم:

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

(الفترة الدراسية الثاني)



وزارة التربية

ادارة

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

❖ السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x ½)

1) ينتفخ كيس البولي اميد (الوسادة الهوائية) في السيارة بشكل مفاجئ لحظة حدوث التصادم بغاز هو:

N_2

H_2

F_2

O_2

2) عند ارتفاع الحموضة في المعدة HCl نستخدم مُضادات الحموضة ومنها:

$Al(OH)_3$

CH_3COOH

H_2SO_4

HNO_3

❖ السؤال الثاني: أكمل الجدول التالي (4 x ¼):

OF_2	Na_2O_2	Na_2O	O_2	
				عدد تأكسد الأكسجين

❖ السؤال الثالث: (1 درجة)

كم عدد الذرات في 2 mol من البروبان C_3H_8

العام الدراسي 2017 – 2018

الاختبار القصير (1) لمادة الكيمياء

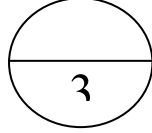
وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم:



مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

• السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (2 x ½)



Fe^{3+} , OH^{-}

Fe^{3+} , Cl^{-}

K^{+} , OH^{-}

Cl^{-} , K^{+}

② عدد الشحنات التي يحملها أيون المغنيسيوم في أكسيد المغنيسيوم MgO تساوي :

+2

+1

-4

-1

• السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (1 x 1) :

عدد تأكسد الاكسجين في المركب OF_2 يساوي +2

• السؤال الثالث : (1 درجة)

ما هو عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 1.5 mol من الماء