

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

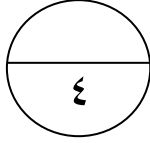
الصف: العاشر \

الاسم:

الزمن: ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (٢) 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.** (٣ x ½)

① الغاز الذي ينطلق و يهلا الوسادة الهوائية لحظة حدوث التصادم هو غاز :

N₂ ☐H₂ ☐O₂ ☐Cl₂ ☐

② عدد مولات الحديد التي تحتوي على 2.08×10^{24} ذرة منه تساوي :

4.16 mol ☐3.46 mol ☐2.08 mol ☐1.04 mol ☐

③ اذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين في الهيثان CH₄ تساوي % 25 فإن النسبة المئوية للكربون فيه :

75 % ☐15 % ☐85 % ☐50 % ☐

• **السؤال الثاني: (أ) علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً موضحاً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية (١ x ١) :**

عدد مولات 6 g من الكربون (C = 12) يساوي عدد مولات 20 g من الكالسيوم (Ca = 40)

(ب) **حل المسألة التالية** (٢ x ¾)

اذا علمت أن (O = 16 , N = 14 , K = 39) . احسب ما يلي :

1 **كتلة المول لنيترات البوتاسيوم** KNO₃

2 **كتلة (3 مول) من نيترات البوتاسيوم**

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

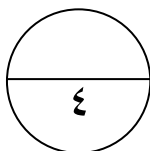
ادارة

الاسم :

مدرسة

الزمن : ٢٠ دقيقة

قسم الكيمياء والفيزياء



❁ **السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ½)**

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

② عدد الأيونات الموجودة في مول من حمض الكبريتيك H_2SO_4 يساوي

③ اذا كانت النسبة المئوية الكتلية للكربون في المركب C_3H_8 تساوي 82 % ، فإن النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين

في نفس المركب تساوي

❁ **السؤال الثاني : (أ) أكمل الجدول التالي : (٤ x ¼)**

اذا علمت أن : ($\text{K} = 39$, $\text{Cr} = 52$, $\text{O} = 16$, $\text{C} = 12$, $\text{H} = 1$)

K_2CrO_4	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	وجه المقارنة
		كتلة المول
		عدد الذرات في المول الواحد

(ب) **حل المسألة التالية (٢ x ¾)**

اذا علمت أن ($\text{S} = 32 \text{ g/mol}$, $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$) أوجد ما يلي :

١ ﴿ احسب الكتلة في $9,5 \text{ mol}$ من ثاني اكسيد الكبريت SO_2 ﴾

٢ ﴿ عدد الذرات الموجودة في مول من SO_2 ﴾

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

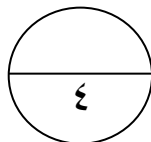
الصف : العاشر \

الاسم :

الزمن : ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

(الفترة الدراسية الثاني)



وزارة التربية

ادارة

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ½)

- ① عند ارتفاع الحموضة في المعدة نتناول مضادات الحموضة مثل
- ② عدد ذرات النيتروجين في الوحدة البنائية لكبريتات الأمونيوم $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ يساوي
- ③ عندما تتحلل عينة من أكسيد الزئبق (II) HgO قدرها (28.4 g) لعناصرها الأولية بالتسخين ينتج (2 g) من الاكسجين . فإن النسبة المئوية للزئبق في المركب

السؤال الثاني : (أ) أكمل الجدول التالي : (٤ x ¼)

وجه المقارنة	الليثيوم	الامونيا	كلوريد الكالسيوم	الماء
الوحدة البنائية				

(ب) حل المسألة التالية (٢ x ¾)

إذا علمت أن ($\text{Ca} = 40 \text{ g/mol}$, $\text{H} = 1 \text{ g/mol}$, $\text{O} = 16 \text{ g/mol}$) أوجد ما يلي :

١ كتلة مول من هيدروكسيد الكالسيوم

٢ عدد المولات في 245 g من هيدروكسيد الكالسيوم

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

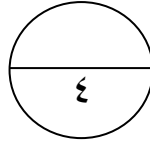
الصف: العاشر \

الاسم:

الزمن: ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء

(الفترة الدراسية الثاني)



وزارة التربية

ادارة

مدرسة

قسم الكيمياء والفيزياء

❖ **السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي.** (٣ × ½)

① الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي: $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

 Cl^- , H^+ ☐ H^+ , Cl^- ☐ Na^+ , Cl^- ☐ Na^+ , OH^- ☐

② عدد الجزيئات في 8 g من غاز الميثان ($\text{CH}_4 = 16$) يساوي :

عدد أفوجادرو ☐ثلث عدد أفوجادرو ☐ربع عدد أفوجادرو ☐نصف عدد أفوجادرو ☐

③ إذا علمت أن ($\text{Na} = 23$, $\text{O} = 16$, $\text{H} = 1$) فإن النسبة المئوية لكتلة الصوديوم في NaOH هي:

48 % ☐75.5 % ☐57.5 % ☐23 % ☐

❖ **السؤال الثاني:** (أ) علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ × ١) :

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

(ب) **حل المسألة التالية** (٢ × ¾)

احسب عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 36 g من الماء H_2O مستعيناً بالكتل المولية الذرية التالية

($\text{H} = 1$, $\text{O} = 16$)