

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

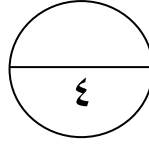
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم :

مدرسة

الزمن : ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء و الفيزياء

Ahmad Hussain

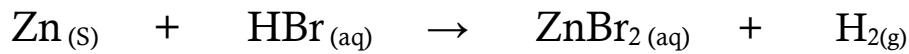
السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ½)

- ① يُعتبرُ تقطيع الخضار من التغيرات
- ② المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد
- ③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب من التفاعلات

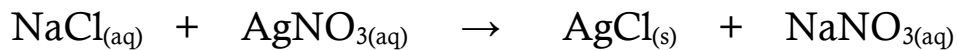
السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(أ) يُعتبرُ التفاعل التالي $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ من التفاعلات المتجانسة

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :



السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : (١ x ١)



✍ الأيونات المتفرجة هي :

وزارة التربية

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

ادارة

(الفترة الدراسية الثاني)

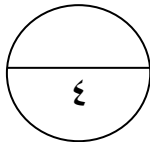
الصف : العاشر \

مدرسة

الاسم :

قسم الكيمياء والفيزياء

الزمن : ٢٠ دقيقة



• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x ½)**

① عند إضافة محلول اليود الى النشأ يحدث تفاعل كيميائي و دلالة حدوثه :

☐ ظهور لون جديد

☐ سريان التيار الكهربائي

☐ اختفاء لون

☐ ظهور راسب

② لوزن المعادلة التالية : $CS_2 + Cl_2 \rightarrow CCl_4 + S_2Cl_2$ نضيف عدد مولات من Cl_2 يساوي :

☐ 2

☐ 3

☐ 5

☐ 4

③ الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي :-

☐ $SO_{3(l)}$

☐ $SO_{3(g)}$

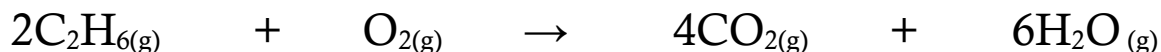
☐ $SO_{3(s)}$

☐ $SO_{3(aq)}$

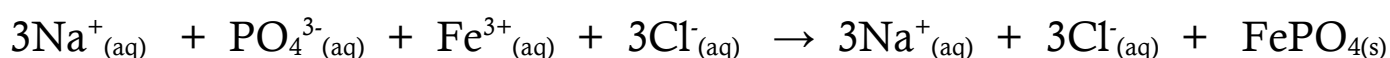
• **السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً موضحاً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية (١ x ١) :**

(أ) يعتبر تفاعل تحضير غاز الامونيا تجارياً من غاز النيتروجين و غاز الهيدروجين من التفاعلات المتجانسة

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :



• **السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : (١ x ١)**



✍ الأيونات المتفرجة هي :

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

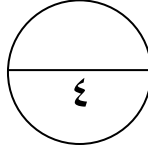
ادارة

الاسم :

مدرسة

الزمن : ٢٠ دقيقة

قسم الكيمياء والفيزياء



• **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x ½)**

① إحدى التغيرات التالية لا تدل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

☐ تصاعد غاز ☐ تغير لون المادة ☐ تكون راسب ☐ تبخر المادة

② الصيغة الكيميائية لكبريتات الصوديوم الذائبة في الماء :

☐ $\text{Na}_2\text{SO}_{4(\text{aq})}$ ☐ $\text{Na}_2\text{SO}_{4(\text{s})}$ ☐ $\text{NaSO}_{4(\text{aq})}$ ☐ $\text{Na}_2\text{S}_{(\text{aq})}$

③ يعتبر التفاعل : $\text{NaCl}_{(\text{aq})} + \text{AgNO}_{3(\text{aq})} \rightarrow \text{AgCl}_{(\text{s})} + \text{NaNO}_{3(\text{aq})}$ من تفاعلات :

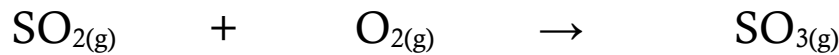
☐ الأحماض والقواعد ☐ الترسيب ☐ تكوين الغاز ☐ الأكسدة والاختزال

• **السؤال الثاني : (أ) صنف التغيرات التالية الى تغيرات كيميائية و فيزيائية : (٤ x ¼ = ١)**

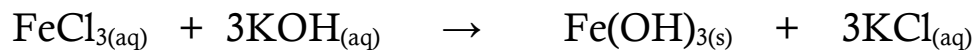
هضم الطعام - انصهار الجليد - تقطيع الفاكهة - تعفن الخبز

تغيرات فيزيائية	تغيرات كيميائية

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :



• **السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي : (١ x ١)**



✍ الأيونات المتفرجة هي :

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

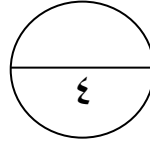
ادارة

الاسم :

مدرسة

الزمن : ٢٠ دقيقة

قسم الكيمياء والفيزياء



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

① يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز

② الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة

③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يُعتبر $2\text{KOH}_{(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_{4(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ من التفاعلات

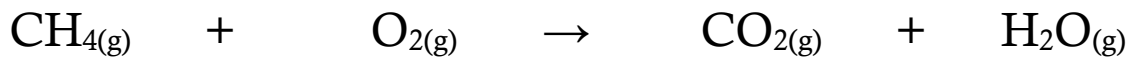
من التفاعلات

السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

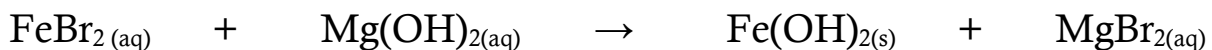
(أ) لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة

.....

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :



السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة في التفاعل التالي : (١ x ١)



✍ الأيونات المتفرجة هي :