

العام الدراسي ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

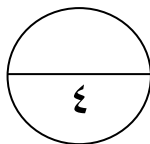
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم :

مدرسة

الزمن : ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء والفيزياء

Ahmad Hussain

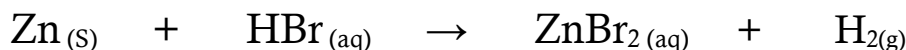
السؤال الأول : أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ½)

- ① يُعتبر 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

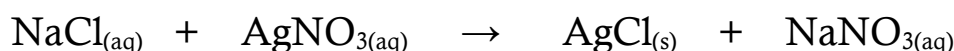
السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(أ) يُعتبر 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 ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤

ادارة

(الفترة الدراسية الثاني)

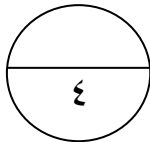
الصف : العاشر \

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 :-

$SO_{3(l)}$ ☐

$SO_{3(g)}$ ☐

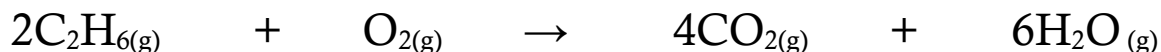
$SO_{3(s)}$ ☐

$SO_{3(aq)}$ ☐

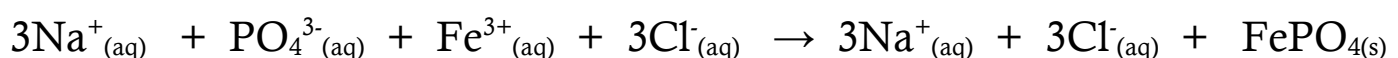
• **السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً موضحاً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية (١ x ١) :**

(أ) يعتبر تفاعل تحضير غاز الامونيا تجارياً من غاز النيتروجين وغاز 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 :