

الإجابات فقط: نهاية لمبب

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

H.O.C.

وزارة التربية

الصف: العاشر \

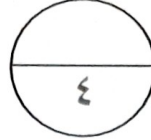
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم:

مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء والفيزياء

Ahmad Hussain

السؤال الأول: أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً (٣ x ١/٢)

① يُعتبر تقطيع الخضار من التغيرات الفيزيائية

② المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد الناتجة من التفاعل

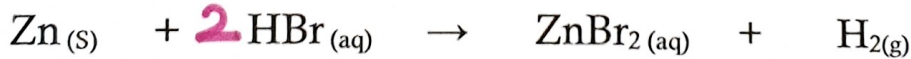
③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يعتبر تفاعل غاز الهيدروجين مع الكبريت الصلب من التفاعلات الغير متجانسة

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

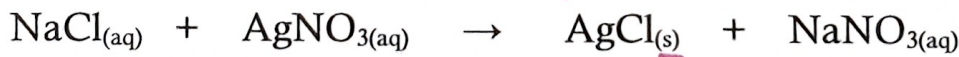
لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه، من نفس الحالة الفيزيائية (الغازية)

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ١/٢):



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

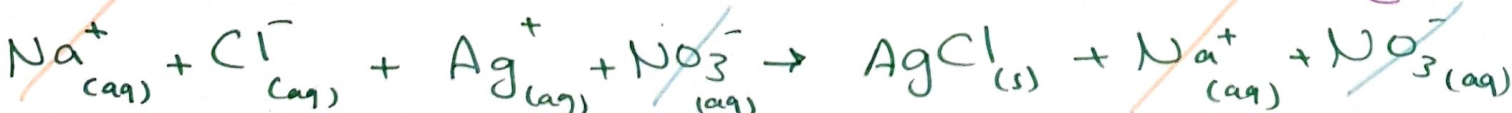
راسب



Na^+, NO_3^-

الأيونات المتفرجة هي:

للتوضيح:



العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

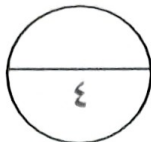
ادارة

مدرسة

الاسم:

الزمن: ٢٠ دقيقة

قسم الكيمياء والفيزياء



• السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (٣ x ١/٢)

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

ظهور لون جديد ☒

سريان التيار الكهربائي ☐

اختفاء لون ☐

ظهور راسب ☐

② لو وزن المعادلة التالية: $CS_2 + 3Cl_2 \rightarrow CCl_4 + S_2Cl_2$ نضيف عدد مولات من Cl_2 يساوي:

$3 \times 2 = 6$

$4 + 2 = 6$

2 ☐

3 ☒

5 ☐

4 ☐

③ الصيغة الكيميائية لغاز ثالث أكسيد الكبريت هي :-

$SO_{3(l)}$ ☐

$SO_{3(g)}$ ☒

$SO_{3(s)}$ ☐

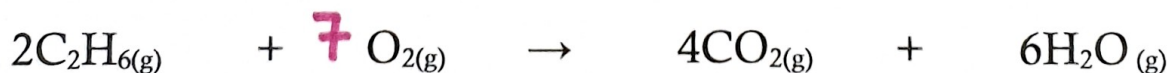
$SO_{3(aq)}$ ☐

• 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

لأن المواد الداخلة في التفاعل والمواد الناتجة منه ، من نفس الحالة الفيزيائية (الغازية)

(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ١/٢):



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



Na^+, Cl^-

الأيونات المتفرجة هي :

٢٠٢٤ - ٢٠٢٥ العام الدراسي

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : العاشر \

(الفترة الدراسية الثاني)

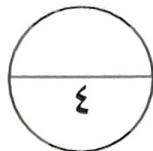
ادارة

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 تدّل على حدوث التفاعل الكيميائي :-

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

② الصيغة الكيميائية لكبريتات الصوديوم الذائبة في الماء : عمل

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

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

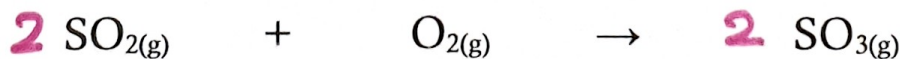
☐ الأحماض والقواعد ☒ الترسيب ☐ تكوين الغاز ☐ الأكسدة والاختزال

• السؤال الثاني : (أ) صف التغيرات التالية الى تغيرات كيميائية وفيزيائية : (٤ x ¼ = ١)

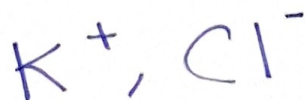
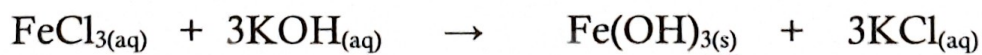
هضم الطعام - انصهار الجليد - تقطيع الفاكهة - تعفن الخبز

تغيرات فيزيائية	تغيرات كيميائية
انصهار الجليد	هضم الطعام
تقطيع الفاكهة	تعفن الخبز

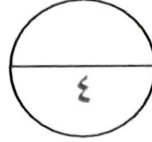
(ب) زن المعادلة الكيميائية التالية (١ x ½) :



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



الأيونات المتفرجة هي :



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

① يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز $\xrightarrow{\Delta}$

② الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة NHCO_3 (s)

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

من التفاعلات المتجانسة

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

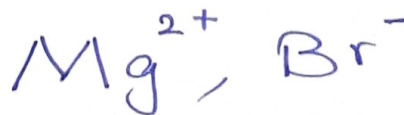
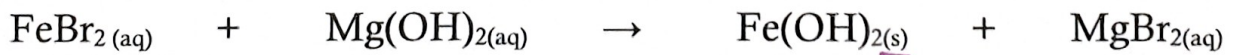
(أ) لا تصلح المعادلة الهيكلية للتعبير عن التفاعل الكيميائي بصورة صحيحة

لأنها تظهر فقط صيغ المواد المتفاعلة والناجية دون الإثارة بالكميات النسبية لها.

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



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



الأيونات المتفرجة هي :