

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف اختبار قصير نموذج (1)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

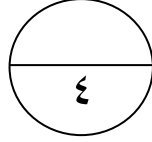
[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

تعريف وتعاليل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥
الصف: العاشر \
الاسم:
الزمن: ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء
(الفترة الدراسية الثاني)



وزارة التربية
ادارة
مدرسة
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



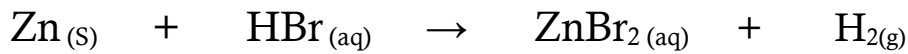
② المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد

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

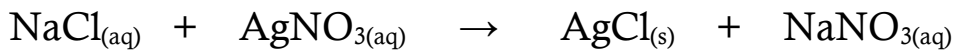
السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(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

الاجتبار القصير (١) لمادة الكيمياء

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥

ادارة

(الفترة الدراسية الثاني)

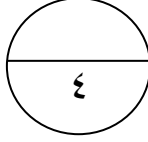
الصف : العاشر \

مدرسة

الاسم :

قسم الكيمياء والفيزياء

الزمن : ٢٠ دقيقة



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

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 :-

$SO_{3(l)}$

$SO_{3(g)}$

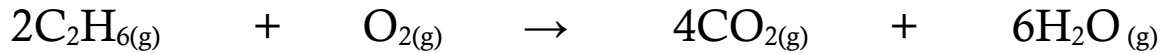
$SO_{3(s)}$

$SO_{3(aq)}$

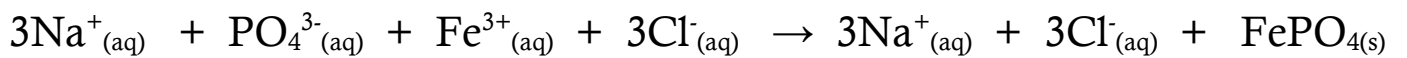
• **السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً موضحاً إجابتك بكتابة المعادلة الكيميائية (١ x ١) :**

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

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



• **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 \

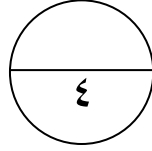
(الفترة الدراسية الثاني)

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 ١/٢)**

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 :

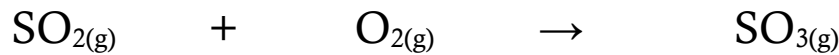
الأحماض والقواعد الترسيب تكوين الغاز الأكسدة والاختزال

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

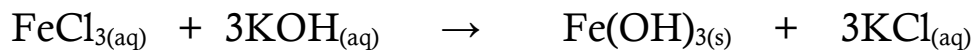
هضم الطعام - انصهار الجليد - تقطيع الفاكهة - تعفن الخبز

تغيرات فيزيائية	تغيرات كيميائية

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



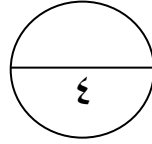
• **السؤال الثالث : عين الأيونات المتفرجة و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي : (١ x ١)**



✍ الأيونات المتفرجة هي :

العام الدراسي ٢٠٢٤ - ٢٠٢٥
الصف: العاشر \
الاسم:
الزمن: ٢٠ دقيقة

الاختبار القصير (١) 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 يرمز للحرارة (التسخين) في التفاعل الكيميائي بالرمز

② الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة

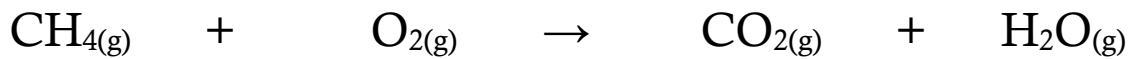
③ طبقاً للحالة الفيزيائية للمواد يُعتبر $2\text{KOH}_{(aq)} + \text{H}_2\text{SO}_{4(aq)} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_{4(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$

من التفاعلات

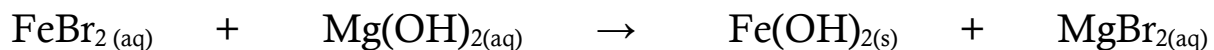
السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(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 :