

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج الاختبار القصير (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 وتعالييل	1
بنك اسئلة	2
مذكرة كيمياء	3
مذكرة كيمياء فصل ثاني	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

العام الدراسي ٢٠٢١ - ٢٠٢٢

الاختبار القصير (١) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف: العاشر \

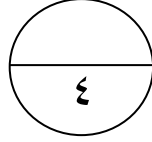
(الفترة الدراسية الثاني)

ادارة

الاسم:

مدرسة

الزمن: ٢٠ دقيقة



قسم الكيمياء و الفيزياء

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

① يُعتبر تقطيع الخضار من التغيرات



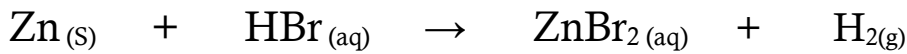
② المواد التي تكتب على يمين السهم في المعادلة الكيميائية تسمى بالمواد

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

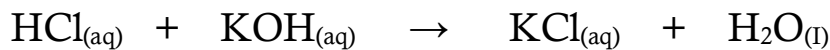
السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (١ x ١) :

(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 و اكتب المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل التالي : (١ x ١)



✍ الأيونات المتفرجة هي :

✍ المعادلة الأيونية النهائية :