

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف اختبار تجريبي في وحدة Reduction and Oxidation

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الإماراتية](#) ⇨ [الصف الثاني عشر المتقدم](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[كل ما يخص الاختبار التكويني لمادة ال للصف الثاني عشر يوم الثلاثاء 11/2/2020](#)

1

[دليل المعلم الفصل الثاني](#)

2

[كيمياء مراجعة نهائية في الكيمياء الكهربائية](#)

3

[كيمياء الكيمياء الكهربائية ملخص البطاريات الأولية الحافة](#)

4

[كيمياء اول ثلاث دروس](#)

5

Student Name: Optional

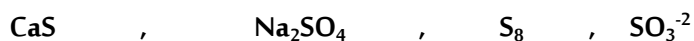
Duration : 20 min

Total marks : 20

Unit : Oxidation and Reduction - lesson 1

Q 1 : Arrange the following in ascending order according to the oxidation number of the sulfur atom: (4 marks)

(each space one mark)



the lowest The largest

Q 2 : Determine the oxidizing agent and reducing agent in the following equations (if present) : (8 marks)

equation	oxidizing agent	reducing agent
$\text{Br}_2 + \text{SO}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaBr}$		
$\text{Ca}(\text{OH})_2 + 4 \text{NaOH} + 4 \text{ClO}_2 + \text{C} \rightarrow 4 \text{NaClO}_2 + \text{CaCO}_3 + 3 \text{H}_2\text{O}$		
$\text{K}_2\text{MnO}_4 \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{KMnO}_4$		
$\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$		

Q 3 : Choose the inconsistent alternative below and then justify your choice:

(4 marks) (the alternative is two marks and the justification is two marks)



The alternative is : , The justification :

Q 4 : If you know that sulfur has oxidation numbers (-2, 0, +4 and +6), do you expect sulfur (-2) to behave as an oxidizing agent or reducing agent ?

Justify your Answer

أتمني لكم التفوق : أستاذ هشام شعبان