

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العام اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/12>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العام في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/12>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العام في مادة كيمياء الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/12>

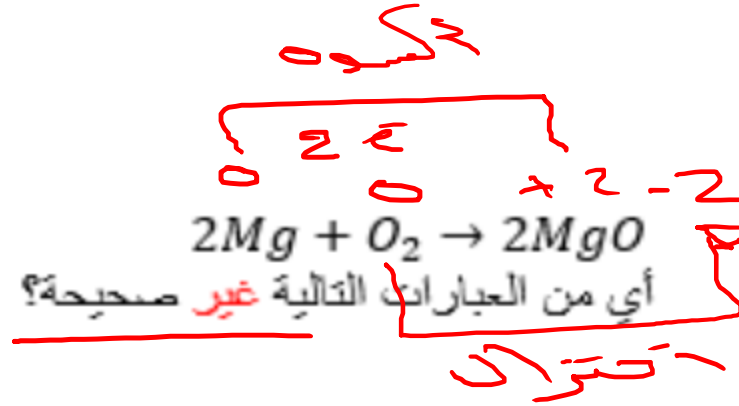
* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العام اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade12>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

في التفاعل التالي



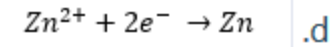
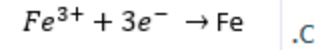
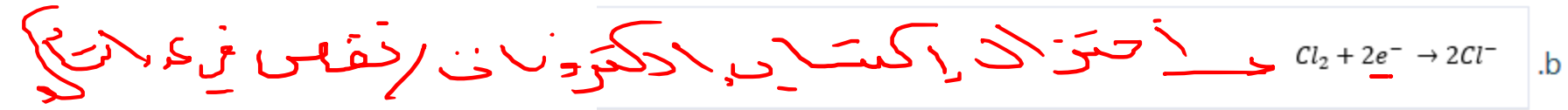
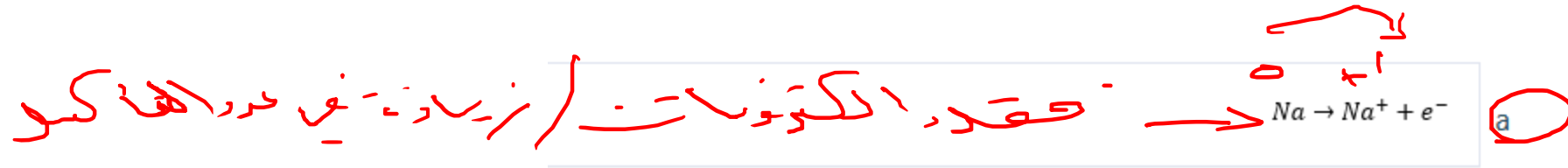
a. التفاعل أكسدة واختزال

b. تمنح كل ذرة Mg إلكترونين لكل ذرة O

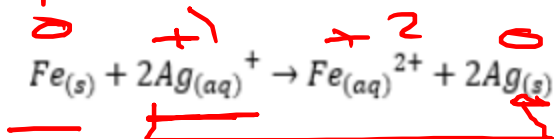
c. تتشارك كل ذرة Mg بالإلكترون مع ذرة O

d. انتقلت الإلكترونات من المغنيسيوم إلى الأكسجين

أي مما يلي يمثل تفاعل نصفي للأكسدة؟



ما العامل المؤكسد في التفاعل التالي؟



أكسدة ← عامل مؤكسد

اختزال ← عامل مختزل

.a $Ag_{(s)}$

.b $Ag_{(aq)}^{+}$

.c $Fe_{(s)}$

.d $Fe_{(aq)}^{2+}$

من الملتقا علان

استنادًا إلى الشكل أدناه

السالبية الكهربية →

	1	2	13	14	15	16	17	18
1								
2	Li	Be					F ₂	
3	Na	Mg					Cl ₂	
4	K	Ca					Br ₂	
5	Rb	Sr					I ₂	
6	Cs	Ba						
7								

↑ السالبية الكهربية

أقوى عامل من صوا كسر

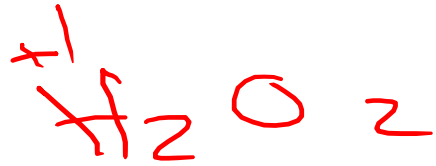
ما العنصر الذي سيكون أقوى عامل مختزل؟

a. Cs

b. Br₂

c. O₂

d. F₂

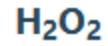


$$(1 \times 2) + 2x = 0$$

$$x \cdot 2 + 2x = 0$$

$$\frac{2x}{2} = \frac{-2}{2}$$

$$x = -1$$



ما عدد التأكسد للاكسجين في المركب التالي :

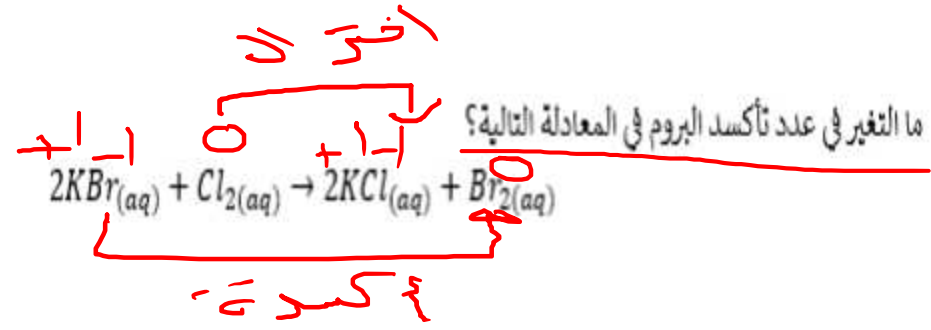
.a صفر

.b +1

.c -1

.d -2

التغير في عدد التأكسد



a. من 0 إلى -1

b. لم يتغير

c. من 0 إلى +1

d. من -1 إلى 0

أي مما يلي يجب أن يتساوى عند موازنة معادلة أكسدة واختزال؟

a. مجموع الزيادة ومجموع النقصان في أعداد التأكسد

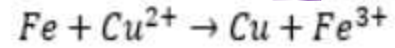
b. عدد إلكترونات المكتسبة وعدد إلكترونات المفقودة

c. عدد الذرات في المتفاعلات وعدد الذرات في النواتج

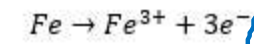
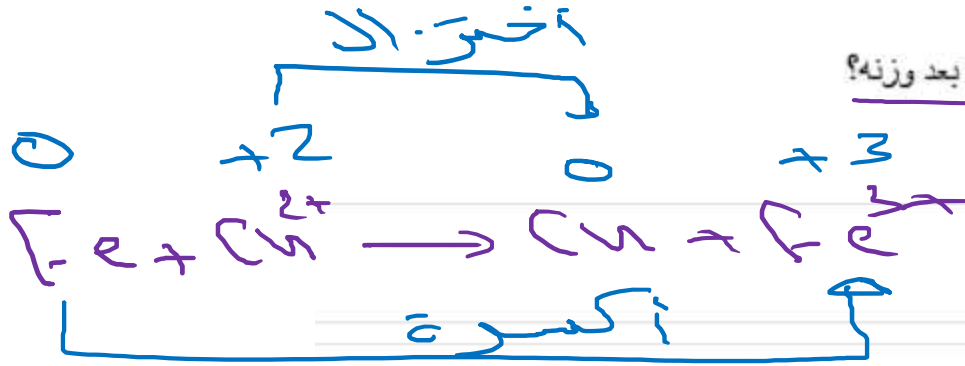
d. جميع ما ذكر صحيح

وزن التفاعل النصفى

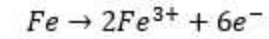
عند وزن معادلة الأكسدة والاختزال التالية باستخدام طريقة نصف التفاعل



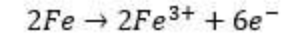
ما التفاعل النصفى للأكسدة بعد وزنه؟



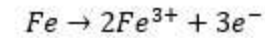
.a



.b



.c

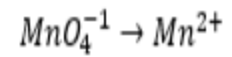


.d



موازنة تفاعل نصفي

في التفاعل النصفي غير الموزون للاختزال التالي:



ما الذي يضاف إلى النواتج لوزن ذرات الأكسجين باستخدام طريقة نصف التفاعل في المحلول الحمضي؟

a. $4\text{H}_2\text{O}$

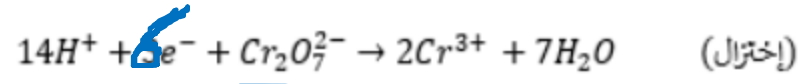
b. H_2O

c. 2O_2

d. 4O

موازنة المعادلة

في التفاعلين النصفيين التاليين:



كيف يمكن ضبط المعاملات حتى يكون عدد الإلكترونات المفقودة مساوياً عدد الإلكترونات المكتسبة؟

a. تضرب تفاعل الأكسدة بـ 3 وتفاعل الاختزال بـ 1

b. تضرب تفاعل الأكسدة بـ 1 وتفاعل الاختزال بـ 3

c. تضرب تفاعل الأكسدة بـ 2 وتفاعل الاختزال بـ 3

d. تضرب تفاعل الأكسدة بـ 7 وتفاعل الاختزال بـ 2