

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10>

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/10chemistry>

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

<https://www.kwedufiles.com/10chemistry2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade10>

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف العاشر على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

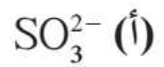
بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

أسئلة تطبيقية وحلها

1. عيّن عدد التأكسد لكلّ عنصر في الموادّ التالية:

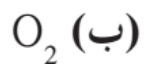


عدد تأكسد الـ $\text{O} = -2$

حساب عدد تأكسد الـ S

$$\text{S} + [(-2 \times 3)] = -2$$

$$\text{S} + (-6) = -2 \quad \leftarrow \text{عدد تأكسد الـ } \text{S} = +4$$



عدد تأكسد الذرة في الحالة العنصرية = صفر



عدد تأكسد الـ $\text{O} = -2$ ، عدد تأكسد الـ $\text{Al} = +3$

حساب عدد تأكسد الـ S

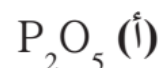
$$\text{صفر} = (3 \times 2) + (\text{S} \times 3) + (-2 \times 12) \quad \leftarrow 3\text{S} = 18 \quad \leftarrow \text{عدد تأكسد الـ } \text{S} = \frac{18}{3} = +6$$



صيغة الأوكسجين في المركب هي فوق أكسيد (بيروكسيد) يكون عدد التأكسد لـ $\text{O} = -1$

عدد التأكسد لـ $\text{Na} = +1$

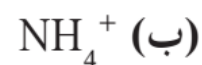
2. أوجد عدد التأكسد لكل ذرة في ما يلي:



عدد التأكسد لـ O = -2

حساب عدد التأكسد لـ P

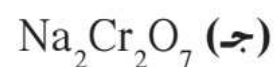
$$\text{صفر} = (P \times 2) + ((-2) \times 5) \Leftrightarrow 2P = 10 \Leftrightarrow \text{عدد تأكسد الـ P} = \frac{10}{2} = +5$$



عدد تأكسد الـ H = +1

حساب عدد تأكسد الـ N

$$+1 = (N \times 1) + (1 \times 4) \Leftrightarrow \text{عدد التأكسد لـ N} = -3$$



عدد التأكسد لـ O = -2 ، عدد التأكسد لـ Na = +1

حساب عدد التأكسد لـ Cr

$$\text{صفر} = ((+1) \times 2) + (Cr \times 2) + ((-2) \times 7) \Leftrightarrow 2Cr = +12 \Leftrightarrow \text{عدد التأكسد لـ Cr} = \frac{12}{2} = +6$$



عدد التأكسد لـ O = -2 ، عدد التأكسد لـ H = +1

حساب عدد التأكسد لـ Ca

$$\text{صفر} = Ca + ((-2) \times 2) + ((+1) \times 2) \Leftrightarrow \text{عدد التأكسد لـ Ca} = +2$$
