تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/om

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

https://almanahj.com/om/12

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

https://almanahj.com/om/12chemistry

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

https://almanahj.com/om/12chemistry1

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

https://almanahj.com/om/grade12

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

أسئلة مــراجعة على الوحدة الأولى ـ الفصل الأول في مــادة الكيمياء ـ الثاني عشر

السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة لك :

١ـ عدد تأكسد الكبريت في مركب ثيوكبريتات الصوديوم ($Na_2S_2O_3$) يساوي :

أ. +٤ ب. +٦ ج. -٢ د. +٢

٢ـ في التفاعل التالي : $2KMnO_4 + KClO_2 + H_2O \longrightarrow 2MnO_2 + KClO_4 + 2KOH$

العامل المختزل هو:

أ. KOH ب. $KClO_2$ ج. $KMnO_4$ د. H_2O

٣ـ أحد التفاعلات التالية يعتبر تفاعل أكسدة :

أ. $MnO_4^- \longrightarrow MnO_2$ ب. $SO_2 \longrightarrow SO_4^{2-}$

ج. $Cr_2O_7^{2-} \longrightarrow Cr^{3+}$ د. $ClO^- \longrightarrow Cl^-$

٤ـ أحد التفاعلات التالية يمثل تفاعل أكسدة ــ اختزال:

أ. $2O_3 \longrightarrow 3O_2$ ب. $4Na + O_2 \longrightarrow 2Na_2O$

ج. $AgNO_3 + NaCl \longrightarrow AgCl + NaNO_3$ د. $KI \longrightarrow K^+ + I^-$

٥. العامل المؤكسد في التفاعل التالي $Sn^{2+} + 2Fe^{3+} \longrightarrow Sn^{4+} + 2Fe^{2+}$ هــو :

أ. Fe^{2+} ب. Sn^{4+} ج. Fe^{3+} د. Sn^{2+}

السؤال الثاني : أجيبي عن الأسئلة التالية :

١ـ المعادلة التالية تمثل معادلة تفاعل أكسدة ـ اختزال في الوسط الحمضي :

$$IO_3^- + Mn^{2+} \longrightarrow I^- + MnO_2$$

المطلـــــوب :

أ. حساب مقدار التغير في عدد تأكسد المنجنيز .

ب. تحديد العامل المؤكسد .

ج. وزن التفاعل السابق بطريقة التفاعلات النصفية موضحة خطوات الحل .

٢ـ تمثل المعادلة التالية تفاعل أكسدة ـ اختزال يجري في الوسط القاعدي :

$$K_2Cr_2O_7 + KBr + H_2SO_4 \longrightarrow Cr_2(SO_4)_3 + Br_2 + K_2SO_4 + H_2O$$

أ. حددي العامل المختزل والعامل المؤكسد .

ب. زني المعادلة السابقة بطريقة تغير أعداد التأكسد .