

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 المتقدم اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/15>

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

<https://almanahj.com/ae/15>

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

<https://almanahj.com/ae/15>

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

<https://almanahj.com/ae/grade15>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

Question 1:

Score: 1/1

Which of the following has the **highest** oxidation number of Manganese (Mn)?

A- MnO_2

B- K_2MnO_4

C- MnO

D- KMnO_4

أي مما يلي لديه أعلى عدد تأكسد للمنجيز (Mn) ؟

MnO_2 -A

K_2MnO_4 -B

MnO -C

KMnO_4 -D

A

B

C

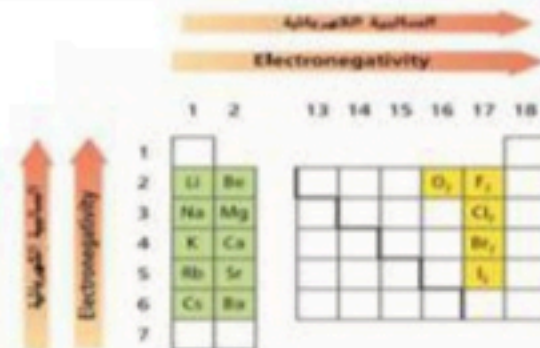
D ✓

Question 2:

Score : 1/1

Using the figure below, which is the correct arrangement of halogens (I_2 , Br_2 , Cl_2 , F_2) as oxidizing agents from the strongest to the weakest one?

باستخدام الشكل أدناه، ما هو الترتيب الصحيح للهالوجينات (F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2) كعوامل مؤكسدة من الأقوى إلى الأضعف ؟



From strongest oxidizing agent → weakest oxidizing agent

من الأقوى عامل مؤكسد ← الأضعف عامل مؤكسد

- A- $F_2 \rightarrow Cl_2 \rightarrow Br_2 \rightarrow I_2$
- B- $I_2 \rightarrow Br_2 \rightarrow Cl_2 \rightarrow F_2$
- C- $Cl_2 \rightarrow F_2 \rightarrow Br_2 \rightarrow I_2$
- D- $Br_2 \rightarrow I_2 \rightarrow Cl_2 \rightarrow F_2$

- $I_2 \leftarrow Br_2 \leftarrow Cl_2 \leftarrow F_2$ -A
- $F_2 \leftarrow Cl_2 \leftarrow Br_2 \leftarrow I_2$ -B
- $I_2 \leftarrow Br_2 \leftarrow F_2 \leftarrow Cl_2$ -C
- $F_2 \leftarrow Cl_2 \leftarrow I_2 \leftarrow Br_2$ -D

A ✓

B

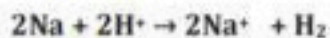
C

D

Question 3:

Score : 1/1

Which of the following was **oxidized** in the following reaction?



- A- Na^+
- B- Na
- C- H^+
- D- H_2

أي مما يلي **تأكسد** في التفاعل التالي؟



- Na^+ -A
- Na -B
- H^+ -C
- H_2 -D



A



B ✓



C

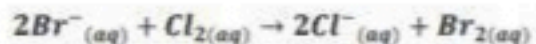


D

Question 4:

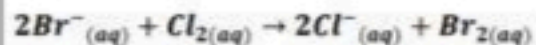
Score : 1/1

Which of the following statements is **true** concerning the redox reaction shown below?



- A- Oxidation of the chlorine molecule
- B- Electrons transfer from bromide ions to chlorine
- C- Electrons transfer from chlorine to bromide ions
- D- Reduction of the bromide ions

اي العبارات التالية **صحيحة** فيما يتعلق بتفاعل الاكسدة والاختزال اثناء ؟



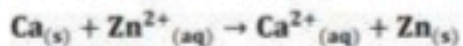
- A- حدوث أكسدة لجزيء الكلور
- B- انتقال الإلكترونات من أيونات البروميد إلى الكلور
- C- انتقال الإلكترونات من الكلور إلى أيونات البروميد
- D- حدوث اختزال لأيونات البروميد

- A
- B ✓
- C
- D

Question 5:

Score: 1/1

Which of the following is **the reducing agent** in the following reaction?



A- $\text{Ca}_{(s)}$

B- $\text{Zn}^{2+}_{(aq)}$

C- $\text{Ca}^{2+}_{(aq)}$

D- $\text{Zn}_{(s)}$

أي مما يلي هو **العامل المختزل** في التفاعل التالي؟



$\text{Ca}_{(s)}$ -A

$\text{Zn}^{2+}_{(aq)}$ -B

$\text{Ca}^{2+}_{(aq)}$ -C

$\text{Zn}_{(s)}$ -D



A ✓