

## أسئلة الوحدة

(١) اختر الإجابة الصحيحة لكل من الفقرات الآتية:

(١) إذا تأكسد كبريتيد الهيدروجين  $H_2S$  وأنتج حمض الكبريتيك  $H_2SO_4$ ؛ فإن مقدار التغير في عدد تأكسد الكبريت S هو:

أ) ٢ (ب) ٦ (ج) ٤ (د) ٨

(٢) المركب الذي يكون فيه عدد تأكسد الكلور Cl يساوي +١ هو:

أ)  $HClO_3$

ب)  $HClO_4$

ج)  $HClO$

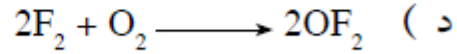
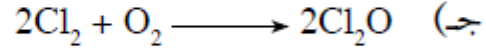
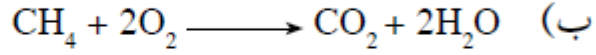
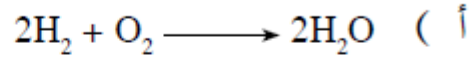
د)  $HCl$

(٣) في المعادلة غير الموزونة الآتية:  $Br^- + NO_3^- \xrightarrow{H^+} Br_2 + NO$

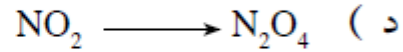
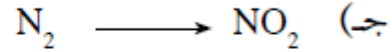
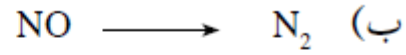
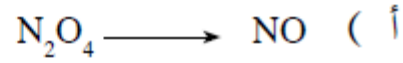
عدد الإلكترونات المفقودة أو المكتسبة في التفاعل يساوي:

أ) ٣ (ب) ٦ (ج) ٢ (د) ١

(٤) أيّ التفاعلات الآتية يسلك فيها الأكسجين كعامل مختزل؟



(٥) في أيّ التحولات الآتية يحدث تأكسد لذرات النيتروجين؟



(٦) أيّ العبارات الآتية صحيحة فيما يتعلق بالخلية الغلفانية؟

أ ( المهبط سالب. ب) التفاعل تلقائي.

ج) جهد الخلية سالب. د ( الاختزال عند المصعد.

(٧) إذا علمت أن العنصر X يتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك المخفف HCl، وينتج غاز الهيدروجين، والعنصر Y لا يستطيع إطلاق غاز الهيدروجين من محلول حمض HCl المخفف، لذا فإن ترتيب جهود الاختزال المعيارية لأيونات العناصر تكون:



(٨) خلية غلفانية قطباها Ni / Pb، واتجاه انحراف مؤشر الفولتميتر فيها باتجاه قطب الرصاص.

فأيّ العبارات الآتية تمثل ما يمكن أن يحدث في هذه الخلية؟

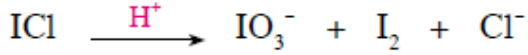
أ ( كتلة الرصاص تزداد، وتركيز أيوناته يقل بمرور الزمن.

ب) كتلة النيكل تقل، وتركيز أيوناته يقل بمرور الزمن.

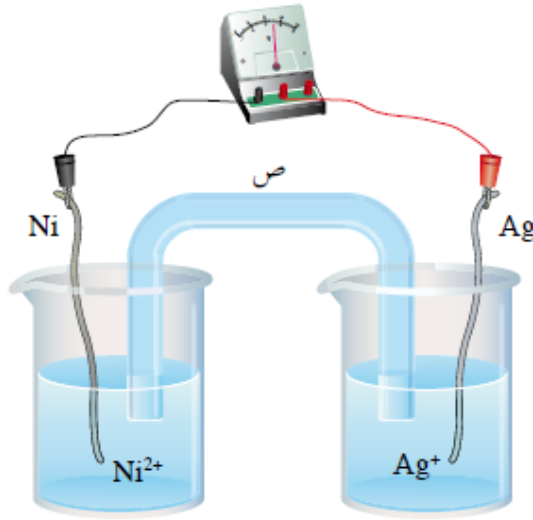
ج) كتلة الرصاص تقل، وتركيز أيوناته يزداد بمرور الزمن.

د ( كتلة النيكل تزداد، وتركيز أيوناته يقل بمرور الزمن.

(٢) وازن المعادلات الآتية بطريقة نصف التفاعل:



(٣) يمثل الشكل (٢-١٥) خلية كهركيميائية. بالاستعانة بالجدول (٢-١)، أجب عن الأسئلة التي تليه:



الشكل (٢-١٥)

أ) ما نوع الخلية؟

ب) ما تحولات الطاقة في الخلية؟

ج) ماذا يمثل الرمز (ص) وما دوره في الخلية؟

د) ما التفاعل الذي يحدث عند المهبط في الخلية؟

هـ) ما التفاعل الذي يحدث عند المصعد في الخلية؟

٤) يبيّن الجدول المجاور عددًا من التفاعلات التي تتم في عدد من الخلايا الغلفانية. ادرسه، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

التفاعلات الخلوية	$E^\circ$ (فولت)
$2\text{Ag}^+ + \text{Ni} \longrightarrow 2\text{Ag} + \text{Ni}^{2+}$	١,٠٣
$\text{Cu}^{2+} + \text{H}_2 \longrightarrow 2\text{H}^+ + \text{Cu}$	٠,٣٤
$\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ \longrightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$	٠,٤٦
$\text{Cu}^{2+} + \text{Ni} \longrightarrow \text{Cu} + \text{Ni}^{2+}$	٠,٥٧
$\text{Co} + 2\text{Ag}^+ \longrightarrow \text{Co}^{2+} + 2\text{Ag}$	١,٠٨

أ ( ما قيمة جهد الاختزال المعياري للفضة؟

ب) خلية غلفانية قطباها (Ag ، Ni). فأَي القطبين تزداد كتلته مع الزمن؟

ج) خلية غلفانية تتكوّن من الأقطاب (Cu، Co)، احسب قيمة  $E^{\circ}$  للخلية.

د ( رتب العناصر (Ag ،Ni ، Co ، Cu) حسب قوتها كعوامل مختزلة تصاعديًا.

هـ) هل يمكن حفظ محلول  $NiSO_4$  في وعاء مصنوع من Ag؟

و ( أيّ الفلزين : Cu أم Ni يستطيع إطلاق غاز الهيدروجين من محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف؟

هـ) لديك الفلزات A ، B ، C ، D ، X ، Y والتي تكون على شكل أيونات ثنائية موجبة في مركباتها،

فإذا علمت أن:

أ ( العنصر A يختزل أيونات  $X^{2+}$  ، ولا يختزل أيونات  $C^{2+}$ .

ب) يمكن حفظ محاليل كل من B و D في وعاء من Y.

ج) يمكن استخلاص الفلز D من أيوناته باستخدام العنصر B.

د ( العنصر B لا يحرر الهيدروجين من محاليله الحمضية، ولكن العنصر X يذوب في محلول حمض HCl المخفف.

أجب عن الأسئلة الآتية:

(١) ما الفلز الذي لا يحرر غاز الهيدروجين من محلول حمض HCl المخفف، ولا يختزل أيونات D؟

(٢) ماذا يحدث لكتلة القطب X في الخلية الغلفانية التي قطباها D و X؟

(٣) ماذا يحدث لتركيز أيونات  $C^{2+}$  في خلية قطباها C و B؟

(٤) هل يمكن حفظ محلول نترات العنصر A في وعاء مصنوع من الفلز B؟

(٥) حدّد فلزين لعمل خلية غلفانية لها فرق جهد أعلى.