

إجابات أسئلة الدروس

مبدأ عمل الخلايا الجلفانية

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

☜ سؤال (1):

تمثل المعادلة التالية التفاعل الذي يحدث في خلية (خارصين - فضه):

 $Zn_{(s)} + 2Ag^{+}_{(aq)} \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + 2Ag_{(s)}$

1- أي القطبين يمثل المصعد وأيهما يمثل المهبط، وما شحنة كل منهما؟

Zn

2- اكتب معادلة نصف التفاعل الذي يحدث عند كل قطب.

 $Zn \rightarrow Zn^{2+} + 2e^{-}$

2Ag⁺ + 2e⁻ → 2Ag

3- أوضح اتجاه حركة الإلكترونات في الدارة الخارجية واتجاه مؤشر الفولتميتر.

تتحرك الإلكترونات من قطب الخارصين (المصعد) إلى قطب الفضة (المهبط)،ن ويتجه مؤشر الفولتميتر نحو قطب الفضة (المهبط).

4- أوضح اتجاه حركة الأيونات السالبة في القنطرة الملحية.

تتحرك الأيونات السالبة من وعاء الفضة (المهبط) إلى وعاء الخارصين (المصعد) عبر القنطرة الملحية.

5- أي القطبين تقل كتلته؟

قطب الخارصين.

6- ماذا يحدث لتركيز أيونات +Ag ؟

تقل.

١

☜ سؤال (2):

الشكل المجاور يمثل خلية جلفانية، استعن بالشكل للإجابة عن الأسئلة التالية:

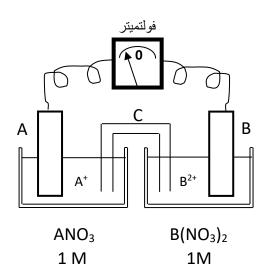
- 1- أي القطبين يمثل المصعد؟ وما شحنته؟
 - القطب B
- 2- أكتب معادلة نصف التفاعل الذي يحدث عند كل قطب.

$$B \rightarrow B^{2+} + 2e^{-}$$

3- أكتب المعادلة الموزونة للتفاعل الكلى.

$$B + 2A^+ \rightarrow B^{2+} + 2A$$

- 4- ماذا يحدث لكتلة صفيحة B مع مرور الزمن؟ تقل
- 5- ما الذي يمثله الرمز (C) في الخلية، وما دورها؟ فنطرة ملحية، ودورها حفظ التوازن الكهربائي.
 - 6- ما تحولات الطاقة في هذه الخلية؟
 من طاقة كيميائية إلى طاقة كهربائية.
- 7- بين اتجاه حركة الأيونات السالبة في القنطرة الملحية. تتحرك الأيونات السالبة من وعاء A (المهبط) إلى وعاء B (المصعد) عبر القنطرة الملحية.



🖘 سؤال (3):

في خلية جلفانية قطباها من الفلزين (M/Q) ينحرف مؤشر الفولتميتر باتجاه قطب M ، إذا علمت أن M أيون ثنائي الشحنة في مركباته، أجيب عما يلي:

1- أحدد المصعد في الخلية.

В

2- أي القطبين تزداد كتلته.

M

3- ما شحنة قطب M ؟

موجبة.

4- في أي وعائي الخليتين يزداد تركيز الأيون الموجب؟

وعاء Q

5- أكتب معادلة موزونة تمثّل التفاعل الكلي الذي يحدث في الخلية.

 $2Q + 3M^{2+} \rightarrow 2Q^{3+} + 3M$

