ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــ

**وضحي بالمعادلات الكيميائية فقط العملية التي تنتج الالكترونات في الخلية الجلفانية خارصين – نحاس .**

**.........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**حددي الاجرء العلمي اللازم لتحديد الجهد القياسي للخلية الجلفانية .**

**..............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

****

 **حددي في الشكل الذي على اليمين الفلز الذي تأكسد والكاثود ؟**

**................................................................**

**...................................................................**

**...................................................................**

**..................................................................**

**اكتبي معادلة كيميائية موزونة لكل ترميز يمثل الخلايا القياسية الآتية :**

**Sn / Sn2+ (IM) // Ag+ (IM)/Ag**

**....................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**يوضح الشكل باليمين خلية جلفانية تتكون من قطعة خارصين في 1.0M من محلول نترات الخارصين وقطعة من الفضة في 1.0M من محلول نترات الفضة استعملي الشكل للإجابة على ما يلي :**

* **حددي الأنود؟ ...................................**
* **حددي الكاثود ؟.................................**
* **أين تحدث الأكسدة ؟ ..........................**
* **أين يحدث الاختزال ؟ ...........................**
* **ما اتجاه مرور التيار خلال أسلاك التوصيل ؟.....................**
* **ما اتجاه مرور الأيونات الموجبة خلال القنطرة الملحية؟........................................................**
* **ما جهد الخلية عند 25 C و 1atm .**
* **..............................................................................................................................................................**

****

**تمثل أنصاف تفاعلات الاختزال الآتية نصفي خلية جلفانية .I2 + 2e- 2I- , Fe2+ + 2e- Fe**

**راجعي كتابك ص42 لتحديد قيم جهود الاختزال . ثم حددي التفاعل الكلي للخلية وجهدها القياسي ثم اكتبي رمز الخلية .**

**...............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**اكتبي المعادلة وحددي جهد الخلية EO للخلية الآتية باستعمال الجدول 2-1 هل التفاعل تلقائي .AL/ AL3+(IM)// Hg2+(IM)/Hg2+**

**.........................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................**

**التركيب في اليمين يعمل كبطارية**

**حددي التفاعل الذي يحدث عند قطعة النحاس ............................................................................**

**حددي التفاعل الذي يحدث عند سلك المغنيسيوم**

**...........................................................................**

**حددي الأنود ............................................**

**حددي الكاثود ..........................................**

**احسبي جهد الخلية القياسي لهذه البطارية ؟**

**...................................................................................................................................................................................................................................................................................**

****

