

2 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car les électrons circulent dans le circuit électrique.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car les atomes ne sont pas dans la solution.

3 La proposition A n'est pas une bonne réponse car les ions circulent dans la solution.

La proposition B est une bonne réponse

La proposition C n'est pas une bonne réponse car les atomes ne se déplacent pas dans le circuit électrique.

4 La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car l'anode est le siège d'une oxydation.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car l'anode attire les anions.

5 La proposition A n'est pas une bonne réponse car on doit convertir l'intensité I en ampère et la durée Δt en seconde pour calculer la quantité de charges électriques en appliquant la formule $q = I \cdot \Delta t$.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car on doit convertir l'intensité I en ampère et la durée Δt en seconde pour calculer la quantité de charges électriques en appliquant la formule $q = I \cdot \Delta t$.

6 La proposition A n'est pas une bonne réponse car la quantité d'électrons échangés

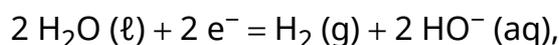
est donnée par la relation $n(e^-) = \frac{I \cdot \Delta t}{N_A \cdot e}$, avec l'intensité I en ampère et la durée Δt en seconde.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car la quantité d'électrons échangés

est donnée par la relation $n(e^-) = \frac{I \cdot \Delta t}{N_A \cdot e}$, avec l'intensité I en ampère et la durée Δt en seconde.

La proposition C est une bonne réponse.

7 La proposition A n'est pas une bonne réponse car, d'après la demi-équation :



1 mole de dihydrogène est formé quand 2 moles d'électrons ont été échangées.

La quantité de matière de dihydrogène est égale à la moitié de la quantité de matière d'électrons échangés.

La proposition B n'est pas une bonne réponse pour les mêmes raisons.

La proposition C est une bonne réponse.