

### Exercice : Détartrage d'un chauffe-eau.

Votre voisin souhaite détartrer les parois intérieures de la cuve de son chauffe-eau électrique. Pour cela, il veut utiliser un flacon contenant 1,0 L d'une solution d'acide chlorhydrique ( $\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ ) dont il ne connaît pas la concentration.

#### Doc 1. Dissoudre le tartre ?

Dans nos maisons, les dépôts de tartre se forment sur les robinets, les chauffe-eaux, les lave-linges... Ces dépôts sont constitués de carbonate de calcium, de formule  $\text{CaCO}_3(\text{s})$ . Ils peuvent être dissous en utilisant des solutions acides.



#### Doc 2. Dimensions du chauffe-eau

Les parois intérieures de la cuve sont recouvertes de 20 mm d'isolant thermique.

#### Doc 3. Données :

- Aire de la surface totale d'un cylindre fermé de rayon R et de hauteur h :  $S = 2\pi R^2 + 2\pi Rh$
- Masse volumique :  $\rho(\text{CaCO}_3) = 2,65 \times 10^6 \text{ g.m}^{-3}$
- Masse molaire :  $M(\text{CaCO}_3) = 100,1 \text{ g.mol}^{-1}$
- pH de la solution d'acide chlorhydrique utilisée : pH = 3,0
- La couche de tartre est uniforme et d'une épaisseur de 5,0  $\mu\text{m}$ .

Q1. Calculer la concentration en ion oxonium  $\text{H}_3\text{O}^+$  contenu dans le flacon.

Q2. Calculer la quantité de matière en ion oxonium  $\text{H}_3\text{O}^+$  contenu dans le flacon.

Q3. Calculer le volume de calcaire déposé sur les parois de la cuve.

Q4. Calculer la quantité de matière calcaire déposé sur les parois de la cuve.

Q5. Le flacon d'acide chlorhydrique sera-t-il suffisant pour détartrer la totalité de la cuve du chauffe-eau de votre voisin ?



### Exercice : Détartrage d'un chauffe-eau.

Votre voisin souhaite détartrer les parois intérieures de la cuve de son chauffe-eau électrique. Pour cela, il veut utiliser un flacon contenant 1,0 L d'une solution d'acide chlorhydrique ( $\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ ) dont il ne connaît pas la concentration.

#### Doc 4. Dissoudre le tartre ?

Dans nos maisons, les dépôts de tartre se forment sur les robinets, les chauffe-eaux, les lave-linges... Ces dépôts sont constitués de carbonate de calcium, de formule  $\text{CaCO}_3(\text{s})$ . Ils peuvent être dissous en utilisant des solutions acides.



#### Doc 5. Dimensions du chauffe-eau

Les parois intérieures de la cuve sont recouvertes de 20 mm d'isolant thermique.

#### Doc 6. Données :

- Aire de la surface totale d'un cylindre fermé de rayon R et de hauteur h :  $S = 2\pi R^2 + 2\pi Rh$
- Masse volumique :  $\rho(\text{CaCO}_3) = 2,65 \times 10^6 \text{ g.m}^{-3}$
- Masse molaire :  $M(\text{CaCO}_3) = 100,1 \text{ g.mol}^{-1}$
- pH de la solution d'acide chlorhydrique utilisée : pH = 3,0
- La couche de tartre est uniforme et d'une épaisseur de 5,0  $\mu\text{m}$ .

Q1. Calculer la concentration en ion oxonium  $\text{H}_3\text{O}^+$  contenu dans le flacon.

Q2. Calculer la quantité de matière en ion oxonium  $\text{H}_3\text{O}^+$  contenu dans le flacon.

Q3. Calculer le volume de calcaire déposé sur les parois de la cuve.

Q4. Calculer la quantité de matière calcaire déposé sur les parois de la cuve.

Q5. Le flacon d'acide chlorhydrique sera-t-il suffisant pour détartrer la totalité de la cuve du chauffe-eau de votre voisin ?

