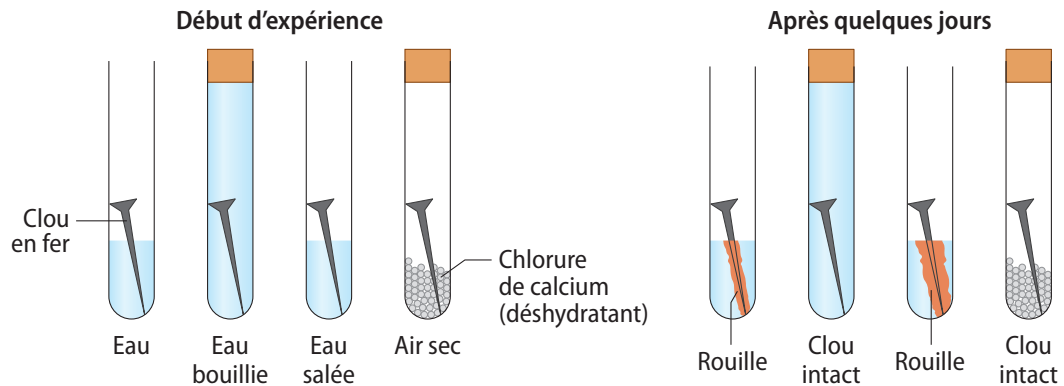


La corrosion du fer

1 Les facteurs accélérant de la corrosion du fer

Raisonnement • Rédiger un texte bref



- Recopie et complète les phrases suivantes à l'aide des résultats expérimentaux schématisés ci-dessus.

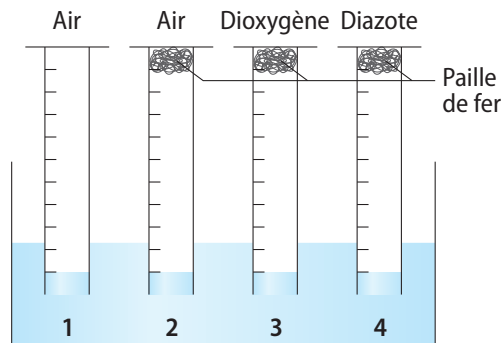
Remarque L'eau bouillie ne contient plus de gaz dissous.

- La formation de (ou rouille) n'a lieu que si le fer est en contact avec
- La présence est nécessaire pour observer la corrosion du fer.
- Le sel la réaction d'oxydation du fer.

2 Différents gaz

Prévoir un résultat expérimental • Schématiser

Baptiste réalise une expérience, qu'il schématise dans son cahier :



- Schématise les résultats expérimentaux que Baptiste obtiendra au bout d'une semaine. Explique ton raisonnement.

3 L'acier* inoxydable « 18/10 »

Calculer

Les couverts sont souvent fabriqués dans un acier* inoxydable portant la mention « 18/10 ». Cela signifie que les couteaux et les fourchettes sont fabriqués à base d'acier et contiennent 18 % de chrome et 10 % de nickel en masse.

Vocabulaire L'acier est un alliage (mélange) de fer et de carbone.

- Détermine la masse de chrome et de nickel contenue dans une fourchette qui pèse 50 g. Déduis-en la masse d'acier que cette fourchette contient.
- Quel est l'intérêt de fabriquer les couverts en acier inoxydable plutôt qu'en acier simple ?



Ph © Serghei Platonov – stock.adobe.com