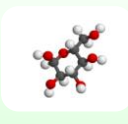


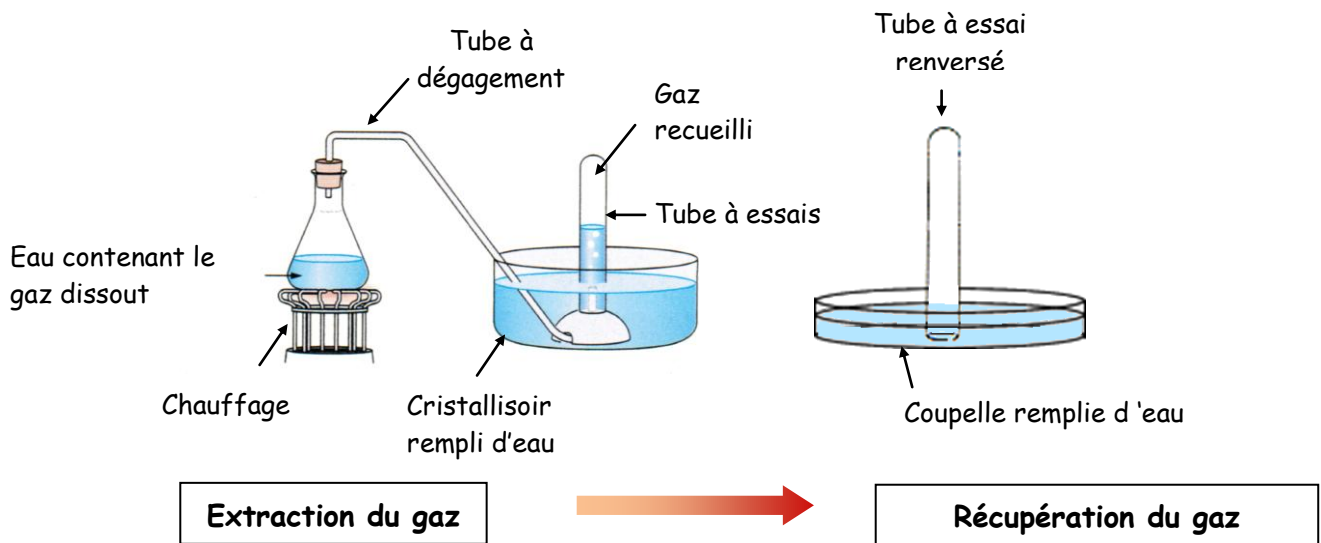
Ch 4 Dissolution d'un gaz, acidification des océans – Cours



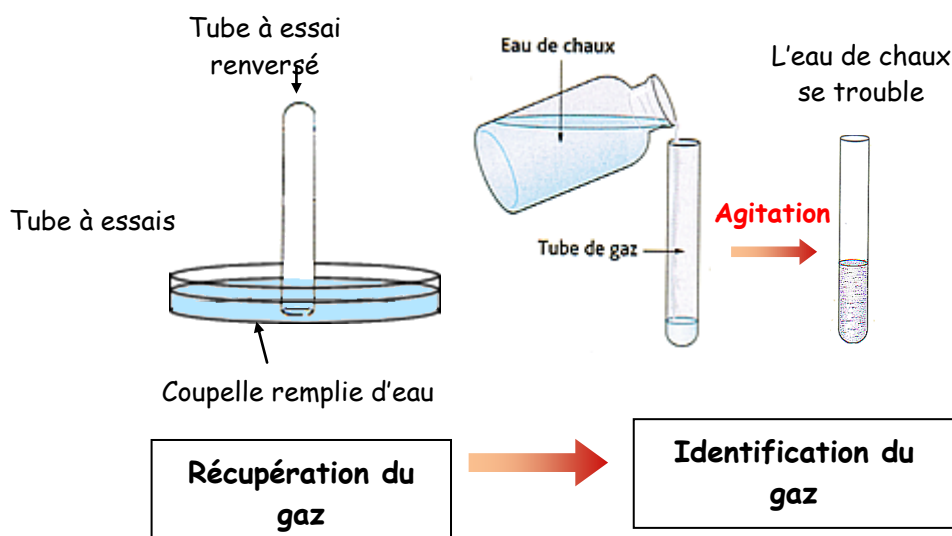
1- Dissolution d'un gaz

L'acidification des océans est due au dioxyde de carbone (CO_2) dissout dans l'eau. C'est le même gaz qui est dissout dans les boissons gazeuses.

a. Récupération d'un gaz par déplacement d'eau



b. Identification d'un gaz dissout

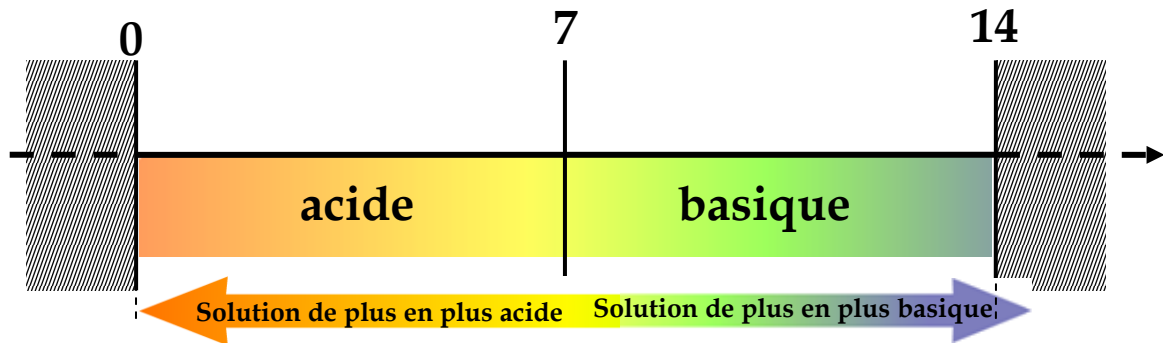


L'eau de chaux se trouble en présence de dioxyde de carbone.

2- Acidité

a. Notion de pH

L'acidité est due à une espèce chimique appelée ion Hydrogène H^+ .
Pour déterminer l'acidité d'une solution, on mesure son pH (potentiel Hydrogène). Une solution acide a un pH compris entre 0 et 7. Plus le pH est petit, plus la solution est acide.



b. Mesure de pH

On mesure le pH à l'aide d'un papier pH ou d'un pH-mètre.



Papier pH



pH-mètre



Pour réussir l'évaluation, je dois être capable de:

- ✓ Citer le gaz dissous dans les océans et les boissons gazeuses
- ✓ Expliquer la méthode par déplacement d'eau
- ✓ Schématiser et légendier le schéma de la récupération d'un gaz
- ✓ Mettre en évidence la présence de dioxyde de carbone
- ✓ Savoir la notion de pH et les appareils de mesures
- ✓ Identifier des solutions acides.