

- Limiter la dismutation

La dismutation de l'eau oxygénée $2 \text{H}_2\text{O}_{2(\text{aq})} = 2 \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} + \text{O}_{2(\text{g})}$ est une réaction thermodynamiquement favorable mais très lente.

↳ Rechercher les paramètres cinétiques qui vont influencer cette dismutation : température, couleur des récipients, catalyseur (?) etc. ...

↳ Rechercher une espèce qui empêcherait la dismutation.

- Restaurer les propriétés de l'eau oxygénée.
- Tester les propriétés antiseptiques de l'eau oxygénée.
- Avec quelles espèces chimiques l'eau oxygénée forme-t-elle des mélanges dangereux ?
- Imaginer un test simple à joindre aux flacons pour s'assurer de la bonne conservation d'une eau oxygénée. (cf. les testeurs intégrés aux piles)
- Se procurer différentes eau oxygénées d'âges différents, et les doser les unes après les autres pour tracer la courbe d'évolution au cours du temps.