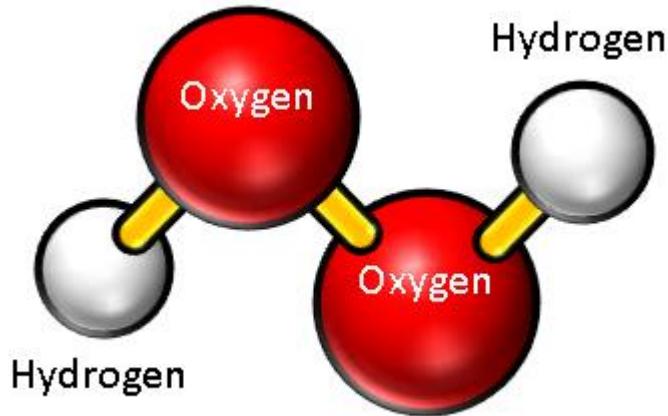


Décomposition du Peroxyde d'hydrogène



Rapide ou lente ?

Exothermique ou endothermique ?

Comment le savoir ?

Comment influencer la vitesse de décomposition ?

Recette

1) KI :

Ajouter une pointe de spatule dans l'éprouvette.

Remplir à moitié d'eau distillée.

Agiter pour dissoudre.

2) H₂O₂ :

Choisissez un contenant : voir choix plus bas

H₂O₂ : Donné par le prof

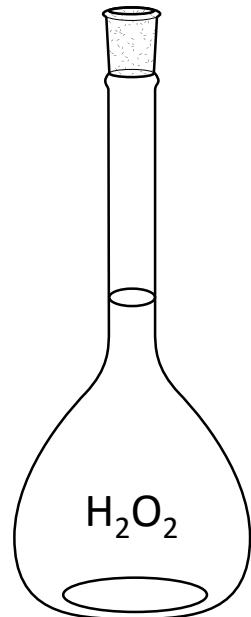
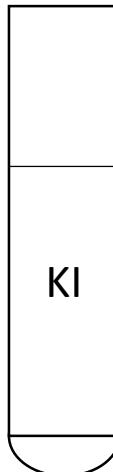
Ajouter 4 gouttes de savon : brassez pour bien diluer.

Ajouter 3 gouttes de colorant : choisissez votre couleur.

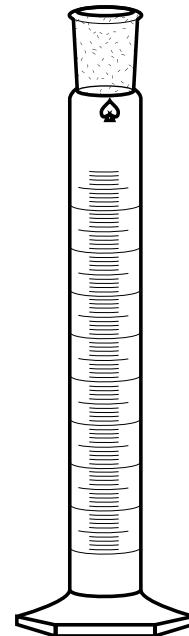
Sécuriser le contenant dans l'évier.

Démarrez votre cellulaire ;-) !!!

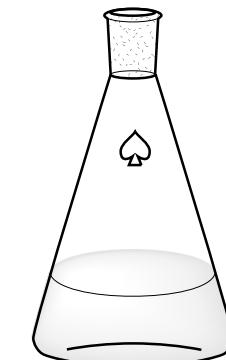
3) MÉLANGEZ !!!!!!!!!!



ou



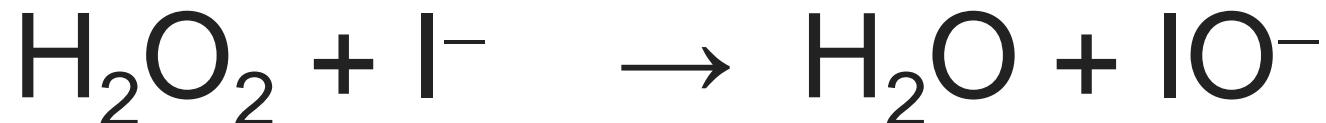
ou



Décomposition du Peroxyde d'hydrogène



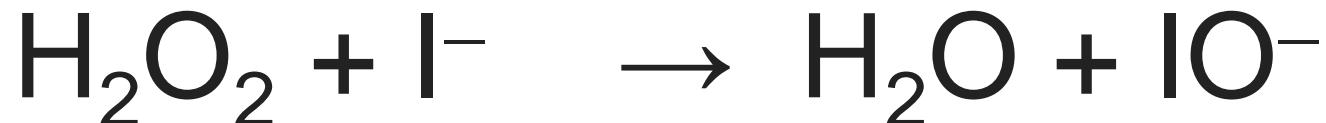
Catalyse par l'ion iodure



Décomposition du Peroxyde d'hydrogène

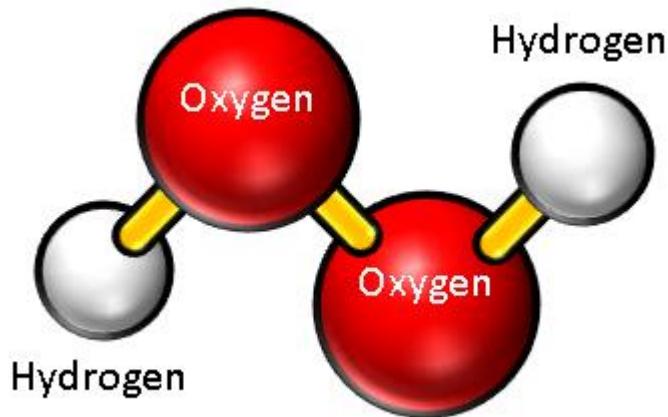


Catalyse par l'ion iodure



$$\Delta H^\circ = -196 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$$

Décomposition du Peroxyde d'hydrogène



Rapide ou lente ?

LENTE, sauf si catalysée !

Exothermique ou endothermique ?

Exothermique !

Comment le savoir ?

Dégagement de chaleur !!

Comment influencer la vitesse de décomposition ?

Augmenter la température

Ajouter un catalyseur