

Fem Experiments!



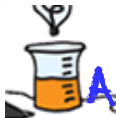
L'electròlisi de l'aigua

Institut de Celrà. Josep Ribas i Cèlia Ginjaume



Necessitem...

- Voltàmetre de Hoffmann
- Cable i pinces
- Font d'alimentació i pila
- Aigua
- Àcid sulfúric
- Vas de precipitats
- Pipeta
- Embut



Alerta amb...

S'ha d'anar amb compte amb el sulfúric.



Ho fem...

1. Es prepara un vas de precipitats amb aigua i s'hi afegeix àcid sulfúric.
2. S'aboca la dissolució al voltàmetre de Hoffmann.
3. S'uneixen els elèctrodes als extrems de la pila amb l'ajuda dels cables i de les pinces.
4. S'observa la formació de gas (bombolles) a l'interior del voltàmetre.



Observem...

Es produeix l'electròlisi de l'aigua. Passada una estona es pot veure clarament a quin dels dos costats s'ha produït l'hidrogen (doble de gas en el càtode) i a quin l'oxigen.

En el vídeo podreu veure escrites les semireaccions.