

TP 00: DOSAGE DE L'EAU OXYGENEE PAR UNE SOLUTION DE PERMANGANATE DE POTASSIUM**MATERIELS****Produits.****Solutions sur table élèves.**

(dans des flacons compte-gouttes)

- solution diluée d' eau oxygénée à environ 1 volume.
- solution d'iodure de potassium KI à environ $0,6 \text{ mol.L}^{-1}$.
- solution de permanganate de potassium à environ $2,00 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$
- solution d' acide sulfurique à 1 mol.L^{-1}
- pissette d'eau distillée.

Solutions au bureau : à distribuer aux élèves.

- solution diluée d' eau oxygénée à environ 1 V
- Solution de permanganate de potassium à $2,00 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ de titre très précis, cette solution ne doit pas être trop vieille !

Verrerie.

- 5 tubes à essais
- 1 verre à pied
- 1 burette graduée
- 1 agitateur magnétique
- 1 erlenmeyer
- 4 bechers
- 1 pipette jaugée de 10 mL + propipette.
- 1 éprouvette graduée.