

TPn°12 : les limites d'une réaction (2nde)

Bureau :

- préparer 2 L de sulfate de Cuivre non hydraté de concentration 16 g /L (pour deux classes)
- préparer 2 L d'hydroxyde de sodium à 16 g /L (attention non hydraté) pour deux classes .
- porte tube (2) avec 6 tubes à essai dans chacun (12 tubes à essai) .

Par grpe :

- 3 éprouvettes graduées de 20 mL en verre ou plastique
- un flacon d'environ 250 mL de sulfate de cuivre de concentration 16 g /L (attention prendre du non hydraté pour avoir la concentration : 1 flacon doit servir pour deux groupes)
- un flacon d'environ 250 mL d'hydroxyde de sodium à 16 g /L (attention non hydraté)
- support en bois pour filtration
- entonnoir en verre ou plastique pour filtration + 4 à 6 papier filtre pour 2 binômes
- 4 béciers de 50 mL forme haute
- porte tube avec 4 tubes à essai.
- 3 pipettes compte-gouttes étiquetées soude ou Na^+OH^- , sulfate de cuivre ou $\text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$ et eau
- pissette d'eau distillée.
- 1 baguette en verre.