

TP 2 barème

I. Bilan de matière (6 pts)

I.1 Étude qualitative	- Observations claires et précises (formation du précipité bleu) - Équation chimique juste et équilibrée : $\text{Cu}^{2+} + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2(\text{s})$ - Identification correcte du bécher formant le plus / le moins de précipité	/2
I.2 Tests d'ions restants	- Réalisation correcte des tests Cu^{2+} et OH^- - Tableau complété (OUI/NON + réactif limitant) cohérent	/2
I.3 Étude quantitative	- Calculs des quantités de matière corrects - Tableaux d'avancement justes pour au moins 2 systèmes - Justification correcte du système stœchiométrique (système 2)	/2

II. Facteurs cinétiques (4 pts)

II.1 Réaction de précipitation	- Observation claire du précipité jaune - Conclusion correcte sur la rapidité de la réaction	/1
II.2 Influence de la concentration	- Observations temporelles cohérentes - Bonne conclusion : vitesse $\uparrow$ quand $[\text{H}^+] \uparrow$	/1
II.3 Influence de la température	- Observations cohérentes (plus rapide à chaud) - Conclusion correcte sur l'effet de la température	/1
Présentation / soin	- Compte rendu clair, propre, structuré - Raisonnement et unités corrects	+0,5 $\rightarrow$ +1