

/5 1. Y a-t-il précipitation si on mélange 100 mL de carbonate de sodium 0,5 M avec 200 mL de phosphate de lithium 0,1 M ? Ecris l'équation de précipitation moléculaire potentielle, l'équation de solubilité du précipité potentiel, le produit de solubilité. Justifie la précipitation ou non par le calcul.

/3 2. Quelle est la solubilité du phosphate d'argent ? Calcule avec les 2 unités possibles.

/2 3. Comment évolue la concentration en phosphate d'une solution saturée de phosphate d'argent si je lui ajoute progressivement une solution de nitrate d'argent ? Pourquoi ? Répond de manière qualitative.

/5 1. Y a-t-il précipitation si on mélange 100 mL de phosphate de lithium 0,2 M avec 200 mL de carbonate de sodium 0,4 M ? Ecris l'équation de précipitation moléculaire potentielle, l'équation de solubilité du précipité potentiel, le produit de solubilité. Justifie la précipitation ou non par le calcul.

/3 2. Quelle est la solubilité de l'hydroxyde de fer (III) ? Calcule avec les 2 unités possibles.

/2 3. Comment évolue la concentration en fer (III) d'une solution saturée en hydroxyde de fer (III) si je lui ajoute progressivement une solution d'hydroxyde de sodium ? Pourquoi ? Répond de manière qualitative.