

PRÀCTICA F

REACCIONS DE NEUTRALITZACIÓ

Reacció entre hidròxid de bari i àcid sulfúric

Procediment

- Agafeu dos mil·lilitres de cadascuna de les **dissolucions diluïdes d'àcid sulfúric i d'hidròxid bàric**, amb un comptagotes, i les vesseu sobre dos tubs d'assaig.
- A continuació, afegiu una gota de **fenolftaleïna** a cada tub d'assaig per tal d'esbrinar el grau d'acidesa d'ambdues dissolucions.
- Mesureu en una proveta **5 ml** de cadascuna de les dissolucions i les barregeu en un got de precipitats.
- Anoteu a la llibreta de laboratori tot el que s'observa.
- El precipitat de color blanc és una sal, producte en la reacció de neutralització. Per cercar quin reactiu es troba en excés, afegiu unes gotes de fenolftaleïna al got de precipitats i observeu el color que pren la dissolució.

Informe

- Les dissolucions diluïdes d'àcid sulfúric i d'hidròxid bàric, són àcides o bàsiques? Raoneu-ho.
- Escriviu la reacció de neutralització estudiada.
- Què és el precipitat de color blanc que s'ha format?
- Quin dels dos reactius es troba en excés? Per què?
- Anoteu les conclusions.