



Réactions chimiques - Equilibres chimiques

Attaque du zinc par du chlorure d'hydrogène

Mode opératoire

1. Remplir le cristalliseur et le tube gradué avec de l'eau. Mettre ce dernier dans le cristalliseur avec l'ouverture dans l'eau en s'arrangeant pour que l'air n'y entre pas (pas de bulle dans le tube). Fixer le tube à l'aide du statif (pince et noix).
2. Introduire dans le tube gradué l'extrémité du tuyau en plastique qui est relié à son autre extrémité à l'erenmeyer.
3. Mettre un morceau de zinc dans l'erenmeyer et y ajouter 10 ml d'eau distillé. Fermer l'erenmeyer avec un bouchon, y enfoncer l'aiguille de la seringue en faisant bien attention que le bout de l'aiguille traverse le bouchon.
4. Prélever 10 ml de la solution de HCl 1 mol. L⁻¹ ou HCl 2 mol. L⁻¹ à l'aide de la seringue et l'introduire dans l'erenmeyer à l'aide de la seringue qui sera fixée sur l'aiguille déjà en place.
5. Observer le dégagement gazeux et noter le volume dégagé.
6. Tirer des conclusions sur le déroulement de cette réaction. Comparez éventuellement le résultat que vous avez obtenu avec celui obtenu par un autre binôme qui a fait l'expérience avec une concentration de HCl différente.