

Préparation

Préparer la solution d'hydroxyde de sodium

MISE EN GARDE - L'HYDROXYDE DE SODIUM EST UNE SUBSTANCE TRÈS CAUSTIQUE

Lors de la préparation de l'hydroxyde de sodium, s'assurer de porter des gants, un sarrau de laboratoire et des lunettes de protection.

Les articles suivants seront nécessaires à la préparation de cette activité :

- spatule « Scoopula »
- eau
- balance analytique
- grand récipient ou bécher pouvant contenir 500 ml
- agitateur
- cylindre gradué de 50 ml
- pastilles d'hydroxyde de sodium

Étape 1

À l'aide d'une spatule « Scoopula », mesurer 14 g d'hydroxyde de sodium multiplié par le nombre d'équipes d'élèves. Par exemple, s'il y a 15 équipes, mesurer 15 x 14 g d'hydroxyde de sodium, ce qui donnera un total de 210 g.

Étape 2

À l'aide d'un cylindre gradué de 50 ml, mesurer 28 ml d'eau multipliés par le nombre d'équipes. Par exemple, s'il y a 15 équipes, mesurer 15 x 28 ml d'eau, ce qui donnera un total de 420 ml. Verser l'eau dans un bécher.

Étape 3

Ajouter les pastilles d'hydroxyde de sodium à l'eau du bécher. À l'aide d'un agitateur, mélanger l'eau et l'hydroxyde de sodium jusqu'à ce que tout l'hydroxyde de sodium soit dissout.