

Proposer un protocole expérimental pour préparer une 100mL d'une solution aqueuse de chlorure de sodium $c = 0,1$ mole/L

concentrations

1. Une solution d'un volume de 100 mL contient 50g d'acide chlorhydrique. Quelle est sa concentration en g/L et en mol/L ?
2. Combien de mole(s) de H_2SO_4 y a-t-il dans un litre de solution 0,25M d'acide sulfurique?
3. Combien de grammes de $Ca(OH)_2$ y a-t-il dans 0,25 litre de solution 0,010 M de ce corps?
4. Quelle la concentration molaire d'une solution renfermant 10 g d' H_2SO_4 par litre?
5. Combien de mole(s) d'HCl y a-t-il dans 20 ml d'une solution 1,0 M?
6. Combien de grammes de NaCl faut-il dissoudre pour obtenir 100 ml de solution de NaCl 0,10 M?