

4 SA Exercices supplémentaires sur les %

Madame Hogenboom

Bonjour,

J'espère que vous allez bien 😊

Voici des exercices supplémentaires sur % : pourcentage en masse.

Le correctif suivra 😊

Bon travail !

1) Il faut préparer 1L d'une solution aqueuse de HCl 0,1 mol/L à partir d'une solution de HCl 37% et $d = 1,19$.

Comment vas-tu t'y prendre ?

2) Calculer la concentration molaire C d'une solution de H_2SO_4 concentré 50 % $d = 1,39$.

3) Calculer la concentration massique et molaire en acide acétique du vinaigre du commerce 8°.

Le vinaigre commercial est une solution aqueuse d'acide acétique de formule CH_3COOH . 8° signifie que l'on a 8g d'acide acétique par 100g de vinaigre.