Exercice 1

Une solution de sulfate de cuivre a une concentration de 1 M. Donnez :
a) la concentration massique
b) la pondération massique en %
c) la masse volumique

Exercice 2

L'eau de mer contient 35 grammes de chlorure de sodium par litre d'eau. Donnez :
a) la concentration molaire
b) la pondération massique en ‰
c) la masse volumique

Exercice 3

Soit une solution de sulfate d'hydrogène à 32 % dont la masse volumique est de 1,83 kg/l. Donnez:
a) la concentration massique
b) la concentration molaire