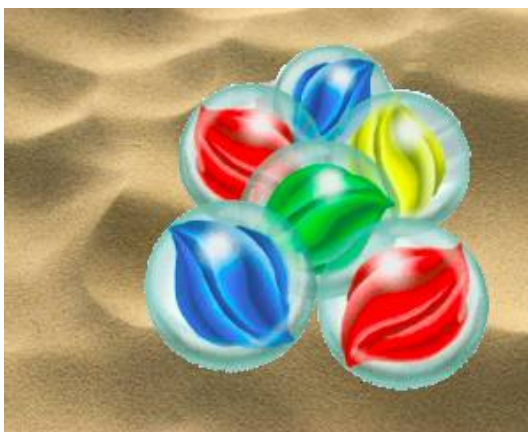


« Le volume du mélange ne vaut plus que 96mL ! (plus exactement 96,26mL). Il y a eu contraction de volume ! Notons que la masse finale reste bien égale à la somme des deux masses séparées !

Imaginez un sac de billes et un sac de même volume rempli de sable. Mélangez les deux. Pouvez-vous remplir les deux sacs?

Non bien sûr, les grains de sable vont occuper l'interstice entre les billes et le volume sera donc inférieur au volume plein des deux sacs. Il en est de même pour les molécules d'éthanol ("les billes") et les molécules d'eau ("les grains de sable") ! »

Tiré de [6].

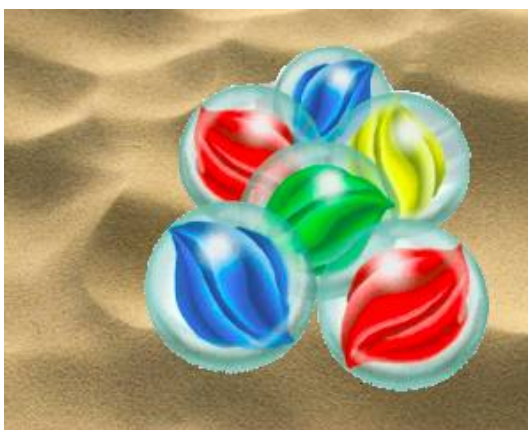


« Le volume du mélange ne vaut plus que 96mL ! (plus exactement 96,26mL). Il y a eu contraction de volume ! Notons que la masse finale reste bien égale à la somme des deux masses séparées !

Imaginez un sac de billes et un sac de même volume rempli de sable. Mélangez les deux. Pouvez-vous remplir les deux sacs?

Non bien sûr, les grains de sable vont occuper l'interstice entre les billes et le volume sera donc inférieur au volume plein des deux sacs. Il en est de même pour les molécules d'éthanol ("les billes") et les molécules d'eau ("les grains de sable") ! »

Tiré de [6].



« Le volume du mélange ne vaut plus que 96mL ! (plus exactement 96,26mL). Il y a eu contraction de volume ! Notons que la masse finale reste bien égale à la somme des deux masses séparées !

Imaginez un sac de billes et un sac de même volume rempli de sable. Mélangez les deux. Pouvez-vous remplir les deux sacs?

Non bien sûr, les grains de sable vont occuper l'interstice entre les billes et le volume sera donc inférieur au volume plein des deux sacs. Il en est de même pour les molécules d'éthanol ("les billes") et les molécules d'eau ("les grains de sable") ! »

Tiré de [6].

