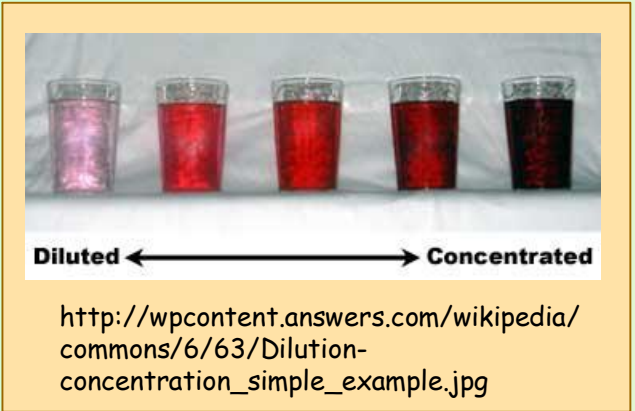


Disoluzioen aspektu kuantitatiboak: eskema



Disoluzioak

kuantitatiboki neurtzeko

$g \text{ solutu/L}$
 $mol \text{ solutu/L}$

bider /zati bolumena

$m \text{ solutu}$
 $n \text{ solutu}$

Kontzentrazioa

kalkulua eta erabilpena

disoluzioekin eragiketak

(-k) adierazten du

solutoaren proportzioa disoluzioan
 $\frac{\text{solutua}}{\text{disoluzioa}}$

neurtzeko erak

$\frac{\dots g \text{ solutu}}{1 L \text{ disoluzio}}$

$\frac{\dots mol \text{ solutu}}{1 L \text{ disoluzio}}$

$\frac{\dots g \text{ solutu}}{100 g \text{ disoluzio}} (\%)$

Masa molarra batetik bestera pasatzeko

Dentsitatea batetik bestera pasatzeko

hasierako disoluzioa (m_1, n_1, V_1) → gehitutako materiala (m_2, n_2, V_2) → bukaerako disoluzioa (m_3, n_3, V_3)

bi disoluzio nahastu

solutua gehitu

diluzioa (ura gehitu)

$$\begin{aligned} m_3 &= m_1 + m_2 \\ n_3 &= n_1 + n_2 \\ V_3 &= V_1 + V_2 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} m_3 &= m_1 + m_2 \\ n_3 &= n_1 + n_2 \\ V_3 &= V_1 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} m_3 &= m_1 \\ n_3 &= n_1 \\ V_3 &= V_1 + V_2 \end{aligned}$$