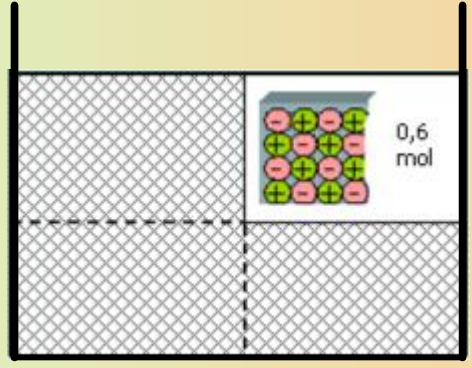
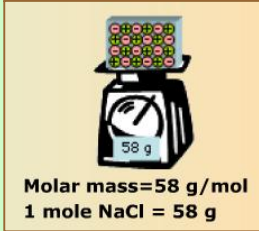


Disoluzioak: kalkuluak



Disoluzio baten bolumena 4 L-koa da eta kontzentrazioa 0,6 mol/L-koa.

solutua

disoluzioa

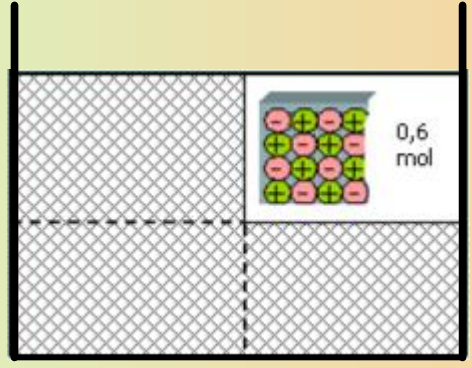
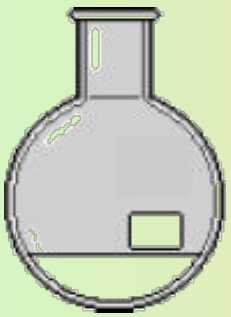
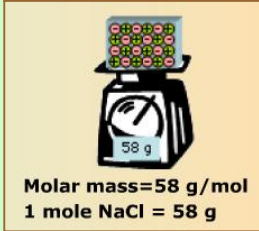
balio totalak

$$\begin{array}{l}
 m = \text{[] g} \\
 n = \text{[] mol} \\
 V = \text{[] L}
 \end{array}
 \left. \begin{array}{l} \\ \\ \\ \end{array} \right\} 58 \text{ g/mol}$$

propor-tzioak

$$\begin{array}{l}
 c = \text{[] g/L} \\
 \text{[] M}
 \end{array}
 \left. \begin{array}{l} \\ \\ \end{array} \right\} 58 \text{ g/mol}$$

Disoluzioak: kalkuluak



Disoluzio baten bolumena 4 L-koa da eta kontzentrazioa 0,6 mol/L-koa.

solutua

disoluzioa

balio totalak

m =		g
n =		mol
V =	4	L

propor-tzioak

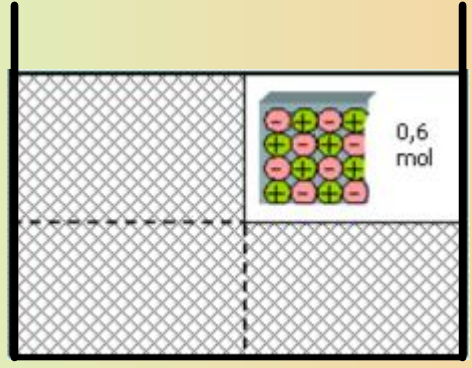
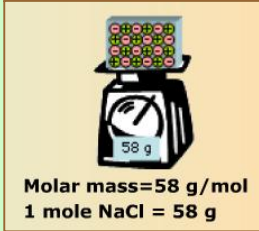
c =		g/L
	0,6	M



1. Kontzentrazioa (mol/L) eta bolumenarekin mol-kopuru totala kalkulatu dugu.

$$n = 0,6 \frac{\text{mol}}{\text{L}} * 4 \text{ L} = 2,4 \text{ mol NaCl}$$

Disoluzioak: kalkuluak



Disoluzio baten bolumena 4 L-koa da eta kontzentrazioa 0,6 mol/L-koa.

solutua

disoluzioa

balio totalak

m =	g	2
n =	2,4 mol	
V =	4 L	

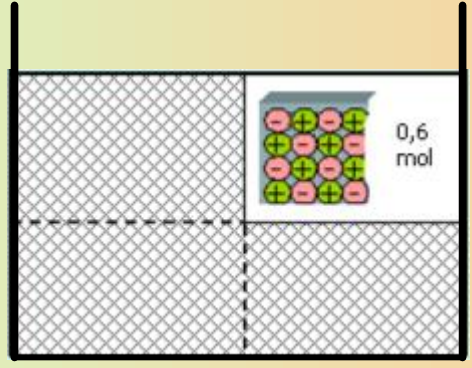
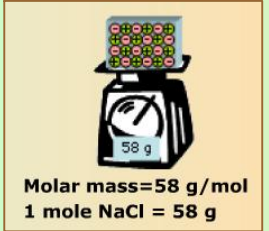
propor-tzioak

c =	g/L
	0,6 M

2. Mol-kopurua jakinik, solutuaren masa kalkulatuko dugu.

$$m = 2,4 \text{ mol} * \frac{58 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 139,2 \text{ g NaCl}$$

Disoluzioak: kalkuluak



Disoluzio baten bolumena 4 L-koa da eta kontzentrazioa 0,6 mol/L-koa.

solutua

disoluzioa

balio totalak

m =	139,2 g	3
n =	2,4 mol	
V =	4 L	

propor-tzioak

c =	34,8 g/L
	0,6 M

3. Masa jakinik, solutuaren kontzentrazioa (g/L-ran) kalkulatu dugu.

$$c = \frac{139,2 \text{ g}}{4 \text{ L}} = 34,8 \frac{\text{g NaCl}}{\text{L dis}}$$