
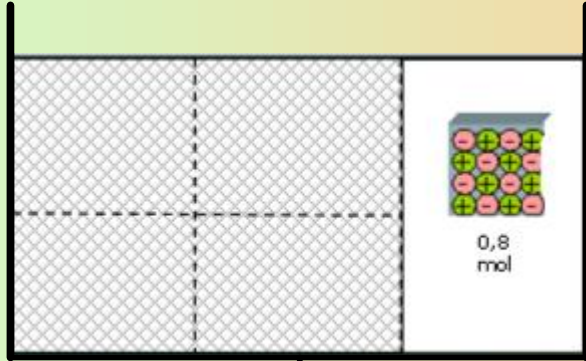


# Disoluzioak: kalkuluak



Molar mass = 58 g/mol  
1 mole NaCl = 58 g



Disoluzio baten bolumena 6 L-koa da eta 2 litrotan 0,8 mol ditu.

balio totalak

m =	g
n =	mol
V =	6 L

propor-tzioak

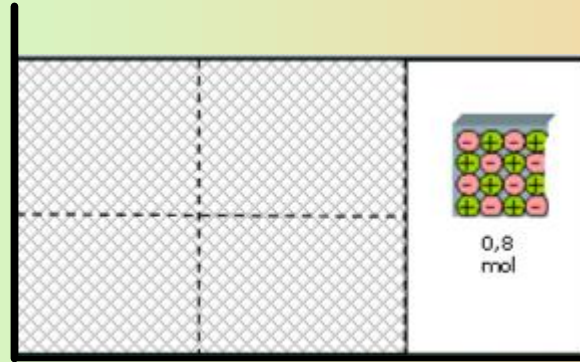
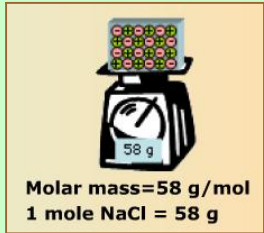
c =	g/L
	M

1

1. Datuetatik kontzentrazio molarra kalkulatu dugu.

$$c = \frac{0,8 \text{ mol}}{2 \text{ L dis}} = 0,4 \frac{\text{mol NaCl}}{\text{L dis}}$$

# Disoluzioak: kalkuluak



Disoluzio baten bolumena 6 L-koa da eta 2 litrotan 0,8 mol ditu.

balio totalak

m =  
n =  
V =

g
mol
6 L

propor-  
tzioak

c =

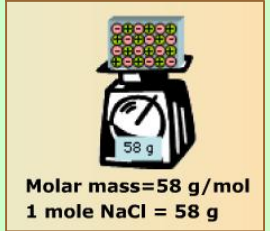
g/L
0,4 M

2

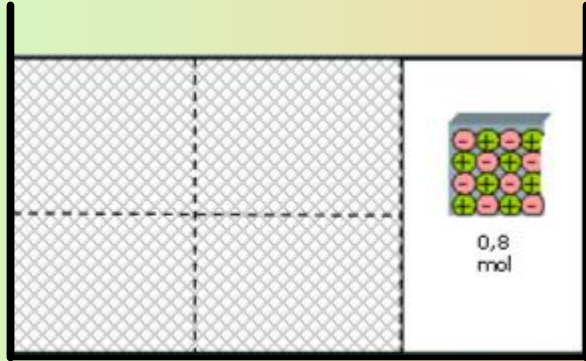
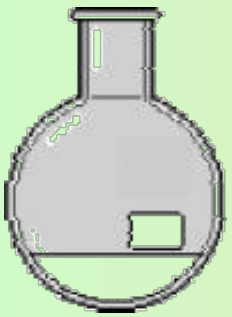
2. Kontzentrazio molarretik abiatuz, eta bolumenaren laguntzarekin, solutuaren mol-kopuru totala kalkulatuko dugu.

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

# Disoluzioak: kalkuluak



Molar mass = 58 g/mol  
1 mole NaCl = 58 g



Disoluzio baten bolumena 6 L-koa da eta 2 litrotan 0,8 mol ditu.

balio totalak

m =	g	3
n =	2,4 mol	
V =	6 L	

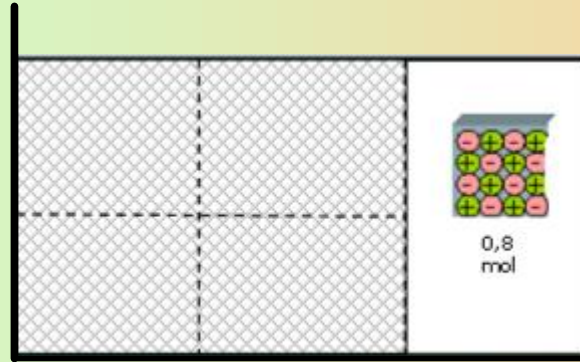
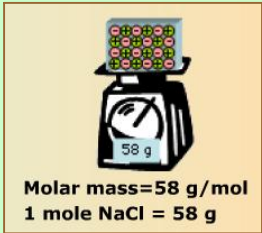
propor-tzioak

c =	g/L
	0,4 M

3. Mol-kopurua jakinik, solutuaren masa totala kalkulatuko dugu.

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

# Disoluzioak: kalkuluak



Disoluzio baten bolumena 6 L-koa da eta 2 litrotan 0,8 mol ditu.

balio totalak

$m =$	139,2 g	4
$n =$	2,4 mol	
$V =$	6 L	

propor-tzioak

$c =$	23,2 g/L
	0,4 M

4. Solutu-masa eta bolumena jakinik kontzentrazioa g/L-tan kalkulatu dugu.

$$c = \frac{139,2 \text{ g NaCl}}{6 \text{ L}} = 23,2 \frac{\text{g NaCl}}{\text{L}}$$