

$m=5\text{ g}, MM=383\text{ g/mol}, V=500\text{ ml}:1000\text{---}>0,5\text{ L}, C=?$

$$C=m/MM.V(L)$$

$$C=5/383.0,5$$

$$C=5/191,5$$

$$C=0,02612\text{ mol/L}$$

Calcule o volume (em cm^3) ocupado por uma substância que tem uma massa de 6500 g e densidade de 13 g/cm^3 .

$$m=6500\text{ g}, d=13\text{ g/cm}^3, V=?$$

$$d=m/V$$

$$13=6500/V$$

$$V=6500/13$$

$$V=500\text{ cm}^3$$

Em uma aula experimental, o professor pediu aos seus alunos que preparassem 400 mL de uma solução aquosa de iodeto de sódio (NaI). Marque a

alternativa que apresenta a concentração mol/L desta solução aquosa. (Dado: Massa molar do NaI = 150 g/mol).

a) $0,15\text{ mol/L}$

b) $0,25\text{ mol/L}$

c) $0,50\text{ mol/L}$

d) $0,65\text{ mol/L}$

e) $0,75\text{ mol/L}$

$$n=1\text{ mol}, MM=150\text{ g/mol}, V=400\text{ ml}:1000\text{---}>0,4\text{ L}, C=?$$

$$C=m/MM.V(L)$$

$$n=m/MM$$

$$C=150/150.0,4$$

$$1=m/150$$