

DISSOLUCIONS-2n ESO

1. Escriu una (V) si és vertader i una (F) si és fals en els següents enuncisats sobre les dissolucions:

a) Una dissolució és una mescla homogènia del solut amb el dissolvent. ☐

b) El solut és el que es dissol en el dissolvent i està en major proporció. ☐

c) El solut i el dissolvent poden en estat sòlid, líquid i gasós. ☐

d) El dissolvent es dissol en el solut i està en menor proporció. ☐

2. Calcula la concentració en g/L:

a) Es prepara una dissolució que conté 3 g de KCl en 2L de dissolució.

$$m_s = \boxed{} \text{ g}$$

$$V_T = \boxed{} \text{ L}$$

$$C = \frac{m_s (g)}{V_T (L)} = \frac{\boxed{} \text{ g}}{\boxed{} \text{ L}} = \boxed{} \text{ g/L}$$

b) Un lleixiu conté 1 kg d'hipoclorit de sodi en 50 L de lleixiu.

$$m_s = \boxed{} \text{ g}$$

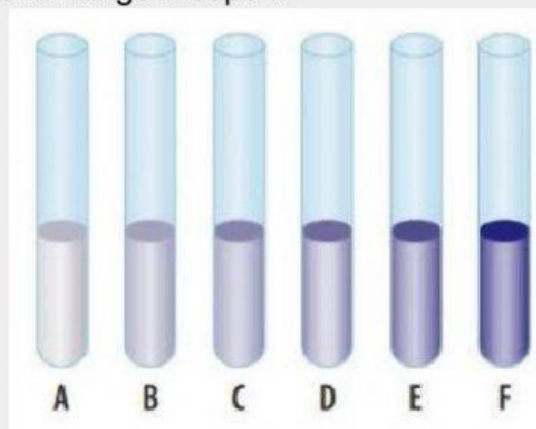
$$V_T = \boxed{} \text{ L}$$

$$C = \frac{m_s (g)}{V_T (L)} = \frac{\boxed{} \text{ g}}{\boxed{} \text{ L}} = \boxed{} \text{ g/L}$$

3. Completa el següent paràgraf:

Les dissolucions són mescles homogènies. Tenen dos components: _____ o substància dissolta, que es troba en menor proporció, i _____, que està en major proporció. Les dissolucions que tenen una concentració relativament alta de solut s'anomenen dissolucions _____. Quan la concentració del solut és baixa, s'anomenen dissolucions _____.

4. Observa la següent imatge i respon:



- a) Quina dissolució té més solut? _____
- b) Quina és la més concentrada? _____
- c) Quina és la dissolució més diluïda? _____

5. Es prepara una dissolució dissolent 5 g de glucosa en 200 mL d'aigua. Quina serà la concentració en g/L?

- a) 50 g/L
- b) 25 g/L
- c) Cap dels valors anteriors.