

CONCENTRACIÓ D'UNA DISSOLUCIÓ

EXERCICI 1.

Selecciona les equivalències que siguin correctes per una concentració del 5% en massa.

$$\frac{5 \text{ Kg de solut}}{100 \text{ Kg de dissolució}}$$

$$\frac{0,05 \text{ L de solut}}{1 \text{ L de dissolució}}$$

$$\frac{5 \text{ Kg de solut}}{100 \text{ g de dissolució}}$$

$$\frac{5 \text{ L de solut}}{100 \text{ L de dissolució}}$$

$$\frac{5 \text{ g de solut}}{100 \text{ g de dissolvent}}$$

$$\frac{5 \text{ g de solut}}{1 \text{ L de dissolució}}$$

$$\frac{5 \text{ g de solut}}{1 \text{ g de dissolució}}$$

$$\frac{5 \text{ dag de solut}}{100 \text{ dag de dissolució}}$$

$$\frac{5 \text{ g de solut}}{100 \text{ Kg de dissolució}}$$

$$\frac{0,05 \text{ g de solut}}{1 \text{ g de dissolució}}$$

EXERCICI 2.

A) Selecciona les equivalències que siguin correctes per una concentració del 25% en volum.

B) Corregeix les equivalències que estiguin malament, canviant el valor del solut. Si es correcte escriu el mateix valor.

$$\frac{250 \text{ mL de solut}}{1000 \text{ dL de dissolució}}$$



$$\frac{\text{mL de solut}}{1000 \text{ dL de dissolució}}$$

$$\frac{250 \text{ dL de solut}}{10 \text{ daL de dissolució}}$$



$$\frac{\text{dL de solut}}{10 \text{ daL de dissolució}}$$

$$\frac{0,25 \text{ L de solut}}{100 \text{ cL de dissolvent}}$$



$$\frac{\text{L de solut}}{100 \text{ cL de dissolvent}}$$

$$\frac{2'5 \text{ cL de solut}}{1 \text{ L de dissolució}}$$



$$\frac{\text{cL de solut}}{1 \text{ L de dissolució}}$$

$$\frac{50000 \text{ mL de solut}}{200 \text{ L de dissolució}}$$



$$\frac{\text{mL de solut}}{200 \text{ L de dissolució}}$$