

DISSOLUCIONS I CONCENTRACIONS

- 1.- Si mescle 400 g de solut amb 5 litres d'aigua, quina concentració tindrà la dissolució?
Expressa-la en g/l i en g/100ml.

- 2.- Si mescle 160 g de solut amb 0,5 litres d'aigua, quina concentració tindrà la dissolució?
Expressa-la en g/l i en g/100ml.

- 3.- Si mescle 90 gr de solut amb 1/3 litres d'aigua, quina concentració tindrà la dissolució?
Expressa-la en g/l i en g/100ml.

- 4.- Si mescle 160 litres d'aigua amb 80 grams de solut, quina concentració tindrà la dissolució?
Expressa-la en g/l i en g/100ml.

- 5.- Si mescle 1 m³ d'aigua amb 15 Kg de solut, quina concentració tindrà la dissolució?
Expressa-la en g/l i en g/100ml.

- 6.- Si mescle 160 mg de solut amb 10 ml d'aigua, quina concentració tindrà la dissolució?
Expressa-la en g/l i en g/100ml.

7.- Tinc 1 litre d'una dissolució aquosa amb una concentració de 100g/l, i 2 litres d'altra amb 25 g/l. Si les junte, quina concentració tindrà la dissolució resultant?

8.- Tinc dos recipients, el primer de 5 litres i el segon de 3 litres. A més, tinc 160 g. de solut. Quina quantitat de solut hauré d'afegir a cada recipient per a que les seues concentracions siguen iguals?

9.- En una botella d'aigua mineral veig:

Composició química (mg/l):
Bicarbonats.....18
Calci.....4
Magnesi.....2

Quina és la concentració de sals expressada en mg/l , gr/l i en gr/100ml?
Quina quantitat (total i parcial) de sals hi haurà en la botella si té 1,5 litres?

10.- Tinc una bassa amb 35 m³ de capacitat, plena d'aigua salada amb una concentració saturada (35,7 g/100 ml). Quants quilos de sal podré treure si la desseque?

11.- Mescle 3 mols de NaOH amb 750 ml d'aigua. Quina és la concentració resultant?