

ACTIVIDADES DE ESO

Nombre y apellidos del alumno:		Curso: 3º
Quincena nº: 10	Materia: Física y Química	
Fecha:	Profesor de la materia:	

- 1.- Tenemos 30 g cloruro de sodio (sal común) en 5 litros de disolución. La disolución tiene una masa de 5.1 kg. Determinar:
 - a) La concentración en % en masa.
 - b) La concentración en g/l.
 - c) La concentración molar.

- 2.- En un litro de agua, cuya densidad es de 1 kg/L. Calcular:
 - a) El número de moles.
 - b) El número de moléculas.
 - c) El número de átomos.

- 3.- El amoniaco se puede obtener a partir de hidrógeno y nitrógeno. Si queremos obtener 100 litros de amoniaco, ¿cuántos litros de cada uno de los reactivos necesitamos?
Nota: Todas las sustancias son gaseosas medidas en las mismas condiciones de presión y temperatura.

- 4.- En la reacción de combustión del butano se forma dióxido de carbono y agua. Partimos de 100 g de butano. Calcular los gramos y moles que se formarán de cada uno de los productos.