

NOMBRE:

FECHA:

CALIFICACIÓN:

- (0,5 ptos)** Indica el tipo de enlace entre los siguientes pares de átomos: a) H / Br
b) K / Cl
- (0,5 ptos)** Propiedades de los metales.
- (1 pto)** Clasifica los siguientes elementos indicando: símbolo, número atómico (Z), grupo, período, metal/no metal.
a) Calcio b) Fósforo c) Helio d) Hierro
- (1 pto)** Sabiendo que 100 g de nueces contienen 250 mg de magnesio. Calcula la cantidad de nueces que debe consumir diariamente una persona, para conseguir el aporte de magnesio que necesita. Dato: CDR (magnesio) = 300 mg.
- (1 pto)** Calcula el número de protones, neutrones y electrones del ${}^{15}_{7}\text{N}^{3-}$ y representalo.
- (1 pto)** Se ha preparado una disolución añadiendo 150 g de sal a 1,5 kg de agua. Calcula el % en masa de la disolución. Indica su significado.
- (1 pto)** Indica cómo separarías la siguiente mezcla: limaduras de hierro, agua, sal y arena.
- (1 pto)** ¿Qué es una decantación? Haz un dibujo del montaje indicando el nombre de cada elemento.
- (1 pto)** ¿Qué cantidad de alcohol (en ml) ingiere una persona que bebe 0,4 L de una bebida con una graduación alcohólica de 35°.
- (1 pto)** ¿Qué se entiende por cristal? Comenta los distintos tipos de cristales que podemos encontrar en la naturaleza.