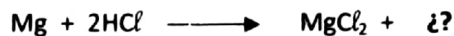


Nombre y Apellido ----- Resultado de la prueba -----

EJERCICIO 1.-

- La siguiente ecuación química ilustra la reacción entre un metal (Magnesio) y Ácido clorhídrico (HCl).



- a) Uno de los productos obtenidos es Cloruro de magnesio (MgCl_2), de modo que el otro producto debe ser ...
☐ H_2 ☐ Cl_2 ☐ Mg ☐ H_2O ☐ HCl (Marca con una cruz la opción correcta)
- b) ¿Cuáles de las especies involucradas en esta reacción química son sustancias simples? ¿Cuáles son compuestos?
- c) Representa en enlace químico entre el Magnesio y el Cloro en el Cloruro de magnesio. Clasifica dicho enlace.
- d) Representa en enlace químico entre el Hidrógeno y el Cloro en el Ácido clorhídrico. Clasifica dicho enlace.

EJERCICIO 2.-

- El Fluoruro de sodio es una sustancia iónica que integra los componentes de la pasta dental.

- a) Completa el cuadro:

	Símbolo químico	¿Cation o Anión?	Cantidad de protones	Cantidad de electrones	Distribución de los e ⁻			
					n=1	n=2	n=3	n=4
Átomo de Flúor		xxxxxxxxxxxxxxxx						
Átomo de Sodio		xxxxxxxxxxxxxxxx						
Ion del Flúor								
Ion del Sodio								

- La Solubilidad en agua para esta sustancia es: 4,2 g NaF/100 mL H_2O a 20°C.

Manteniendo constante la temperatura en 20°C:

- b) ¿Qué volumen de agua es necesario para disolver completamente 16,8 g de NaF?
- c) ¿Qué masa de NaF será necesaria para preparar una solución saturada con 175 mL de agua?
- d) Si se mezclan 2,1 g de NaF con 40 mL de agua, el sistema resultante, ¿será homogéneo o heterogéneo? ¿Por qué?
- El isótopo Flúor-19 es el más estable.
- e) ¿Qué significa "isótopo"?
- f) Indica Número atómico y Número másico.
- g) ¿Cuántos neutrones tiene este isótopo?

EJERCICIO 3.-

Ajusta las siguientes expresiones:

