



Llinatges:

Nom:

Document d'identificació:

Qualificació	
--------------	--

<b>PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR</b>
---

<b>Convocatoria mayo de 2010</b>
----------------------------------

<b>Parte específica: Química</b>
----------------------------------

- 1) a) Formular: óxido de potasio, hidróxido de bario, hidruro de cobalto (III), ácido sulfuroso y nitrato de cobre (II).  
b) Nombrar:  $\text{CaO}$ ,  $\text{Cd}(\text{OH})_2$ ,  $\text{HF}$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  i  $\text{NH}_4\text{NO}_2$ .
- 2) a) El hierro es atacado químicamente por el ácido clorhídrico y se forma cloruro de hierro (II) e hidrógeno gas. Escribe e iguala la ecuación química que representa este proceso.  
b) Averigua cuántos gramos de hierro, como mínimo, se necesitan, para obtener 20 gramos de hidrógeno gas.
- 3) a) Tenemos 30,1 gramos de óxido de cobre (II) de fórmula  $\text{CuO}$ . ¿Cuántos gramos de cobre puro contienen?  
b) EL zinc tiene número atómico 30 y su número de neutrones es 34. Averigua, de manera razonada, cuál es su número másico y cuál es su número de protones. ¿Podrías dibujar un pequeño esquema del átomo de zinc?
- 4) a) Encuentra la densidad del dióxido de carbono en condiciones normales.  
b) La sal común es químicamente cloruro de sodio,  $\text{NaCl}$ . ¿Cual es su tipo de enlace químico? ¿Cuáles son las principales propiedades de las sustancias con este tipo de enlace?
- 5) a) Calcula la composición centesimal del pentano,  $\text{C}_5\text{H}_{12}$ .  
b) Se disuelven 120 gramos de hidróxido de sodio,  $\text{Na OH}$ , hasta obtener 6 litros de disolución. Calcula la molaridad de la solución obtenida.

Masas atómicas:  $\text{Fe}=55,84$ .  $\text{H}=1$ .  $\text{Cu}=63,5$ .  $\text{O}=16$ .  $\text{C}=12$ .  $\text{Na}=23$ .