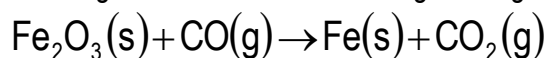
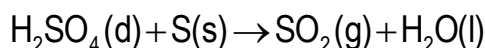


## Boletín Reacción Química V – 4º E.S.O.

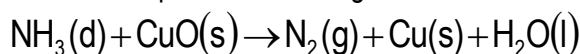
1. Calcula la cantidad de hierro y el volumen de monóxido de carbono en condiciones normales necesario para que reaccionen 40 g. de trióxido de dihierro según la siguiente reacción.



2. Calcula la cantidad de azufre necesaria para reaccionar con 2 litros de ácido sulfúrico (0,7 M) y el dióxido de azufre que se obtiene a  $-70^\circ\text{C}$  y 0,5 atm.



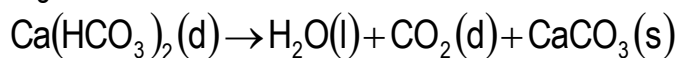
3. El amoníaco con óxido de cobre da como productos nitrógeno, cobre y agua. Calcula las cantidades de amoníaco (0,5 M) y óxido de cobre para obtener 20 g de cobre sólido.



4. ¿Qué volumen de HCl 0,6 M se necesita para que reaccione completamente 4,2 g. de  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  sólido según la ecuación?

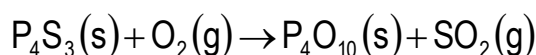


5. Cuando gotea del techo de una cueva agua que lleva disuelto  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  y se evapora aquella, se produce la reacción siguiente:

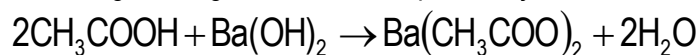


Como resultado, se forma un depósito de carbonato de calcio denominado estalactita. Calcula la cantidad de dicho carbonato que se obtiene de 1000 l. de  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  (0,05 M).

6. Calcula la cantidad de trisulfuro de tetrafósforo y oxígeno en condiciones normales para obtener 350 g. de decaóxido de tetrafósforo.



7. El ácido acético ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) es el responsable de la acidez del vinagre y lo queremos neutralizar con hidróxido de bario según la siguiente reacción química ajustada:



Calcula la cantidad de ácido acético (0,4 M) y de hidróxido de bario (0,5 M) para obtener 170g. de acetato de bario.