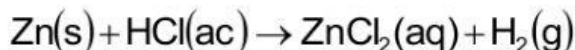


Boletín Reacción Química VI – 4º E.S.O.

1. El ácido clorhídrico (HCl) reacciona con el cinc para obtener, entre otros productos (ZnCl_2) según la siguiente reacción



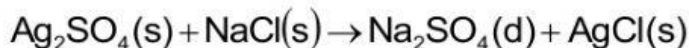
Calcula la cantidad de ácido clorhídrico (0,7 M) necesario para disolver 40 g de cinc y formar el cloruro de cinc.

2. Si mezclamos el ácido sulfúrico con carbono obtenemos los siguientes productos



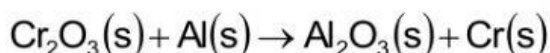
Calcula la cantidad de ácido sulfúrico (0,5 M) necesario para reaccionar con 120 g. de carbono. Indica también las cantidades de dióxido de carbono y azufre que se obtienen en condiciones normales.

3. En la siguiente reacción el sulfato de plata (Ag_2SO_4) reacciona con el cloruro de sodio (NaCl) para dar sulfato sódico (Na_2SO_4) y cloruro de plata (AgCl), un precipitado blanco muy conocido.



Calcula las cantidades de sulfato de plata y cloruro de sodio necesarias para obtener 100 g de cloruro de plata.

4. Calcula las cantidades de aluminio y trióxido de cromo necesarias para obtener 30 g. de cromo sólido.



5. De la Calcopirita (CuFeS_2) se obtiene óxido de hierro y de cobre haciéndola reaccionar con oxígeno según la siguiente reacción.



Calcula la cantidad de oxígeno (1,5 atm. y 25°C.) necesario para reaccionar 500 g de calcopirita y las cantidades de óxido de cobre y hierro que se obtienen.

