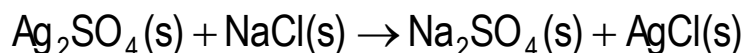


Boletín Repaso Química V - 4º E.S.O.

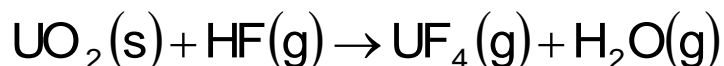
1. Calcula la cantidad de sulfato de sodio (tetraoxosulfato de disodio) que se obtiene de mezclar 150 gramos de sulfato de plata (tetraoxosulfato de plata) con 90 gramos de cloruro de sodio.



2. Calcula la cantidad de HCl (0,6 M) que es necesario para reaccionar con 120 g de carbonato de sodio (trióxido carbonato de sodio). Calcula el cloruro sódico obtenido y el dióxido de carbono en condiciones normales.



3. Calcula la cantidad de fluoruro de hidrógeno en condiciones normales necesario para reaccionar con 230 g de dióxido de uranio. Calcula también el tetrafluoruro de uranio que se obtiene a 30°C y 3 atm.



4. A partir de 0,5 litros de ácido sulfúrico (0,5M) y 200 g de permanganato de potasio calcula el sulfato de potasio obtenido y el oxígeno a 3 atm. y 20°C de temperatura.



5. Calcula la cantidad del óxido de fósforo y de azufre (3atm y 5°C) que se obtienen de mezclar 30 gramos de trisulfuro de tetrafósforo con 4 litros de oxígeno en condiciones normales.

