

**Física y Química 4º E.S.O.**

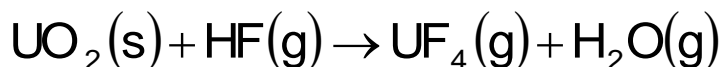
Nombre \_\_\_\_\_

Fecha \_\_\_\_\_ Evaluación \_\_\_\_\_

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación \_\_\_\_\_

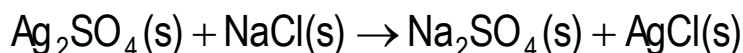
1. (3 p) Calcula la cantidad de fluoruro de hidrógeno en condiciones normales necesario para reaccionar con 230 g de dióxido de uranio. Calcula también el tetrafluoruro de uranio que se obtiene a 30°C y 3 atm.



2. (3 p) Calcula la cantidad de HCl (0,3 M) que es necesario para reaccionar con 35 g de dióxido de manganeso. Calcula también la cantidad de cloro gas que se obtiene a 4 atm. y 40°C según la siguiente reacción.



3. (4 p) 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.



C  
O  
I  
E  
X  
I  
O  
V  
I  
I  
A  
D  
O  
A  
R  
E  
T  
E  
I  
R  
O