



Física y Química 4º E.S.O.

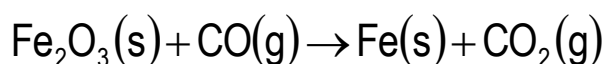
Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

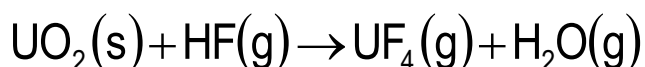
Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación _____

1. (2 p) Calcula la cantidad de hierro y el volumen de dióxido de carbono en condiciones normales que se forma al reaccionar 40 g. de trióxido de hierro según la siguiente reacción. Considérese la reacción completa.



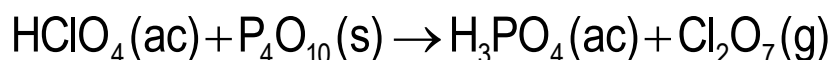
2. (2,5 p) Calcula la cantidad de fluoruro de hidrógeno a 0,4 atmósfera y -70°C necesario para reaccionar con 230 g de dióxido de uranio. Calcula también el tetrafluoruro de uranio que se obtiene a 30°C y 3 atm. Considérese la reacción completa.



3. (2,5 p) Calcula la cantidad de dióxido de manganeso y HCl (0,7 M) que se necesita para obtener 3 litros de cloro en condiciones normales. Considérese la reacción completa.



4. (3 p) Calcula el decaóxido de tetrafósforo que se necesita para que reaccionen 30 litros de hidrógeno(tetraóxido de fósforo) 0,6 M. Así como el heptaóxido de dicloro que se obtiene a 130°C y 7 atm. Considérese la reacción completa.



C
O
I
E
X
I
O

V
I
I
A

D
O

A
R
E
N
T
E
I
R
O