



Física y Química 2º E.S.O.

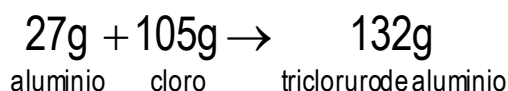
Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación _____

- (2 p.) Las condiciones iniciales de un gas son 4 atm., 5 litros y 80°C. Calcula las condiciones finales sabiendo que la temperatura y la presión pasaron a Condiciones Normales (0°C y 1 atm.) .
- (2 p.) En una esfera de hierro la presión es de 120 mm. de Hg a -120°C. ¿A qué temperatura se tendrá que exponer para que la presión sea de una atmósfera?
- Sabiendo que en la formación del tricloruro de aluminio se cumple la siguiente ley de masas.



Calcula

- (1 p.) ¿Qué cantidad de tricloruro de aluminio se obtiene de 108 g de aluminio?
 - (1 p.) ¿Qué cantidad de tricloruro de aluminio se obtiene de 135 g de aluminio y 420 g de cloro?
 - (1 p.) ¿Qué cantidad de aluminio y cloro se necesitan para obtener 396g de tricloruro de aluminio?
- (2 p.) Ajusta estas reacciones sencillas de forma que se cumpla el principio de conservación e (1 p.) indica el nombre de los elementos que aparecen.
 - $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{Au} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AuCl}_3$
 - $\text{Cl}_2 + \text{F}_2 \rightarrow \text{ClF}_3$
 - $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{S}_8 + \text{F}_2 \rightarrow \text{SF}_6$

C
O
I
E
X
I
O

V
I
I
A

D
O

A
R
E
N
T
E
I
R
O