

## Física y Química 3º E.S.O.



Nombre \_\_\_\_\_

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

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

Esta parte cuenta **40%** de la nota total del examen

Calificación

C  
o  
l  
e  
x  
i  
o  
  
V  
i  
d  
a  
  
d  
o  
  
A  
r  
e  
n  
t  
e  
i  
r  
o

- (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en 80 g. de  $\text{FeWO}_4$
- (2 p). Calcula las **moléculas y átomos de cada elemento** que hay en 700 g. de  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$
- (1 p). Calcula los **gramos** que hay en 2,5 moles de  $\text{K}_2\text{S}$ .
- (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en  $\text{O}_3$  (2 atm,  $15^\circ\text{C}$ , 3 l.)
- (1 p). Calcula los **litros** que hay en  $\text{C}_3\text{H}_8$  (0.3 atm,  $0^\circ\text{C}$ , 3,2 moles.)
- (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en 5 l. de  $\text{H}_2\text{S}_{(\text{ac})}$  (3 M)
- (1 p). Calcula los **litros** necesarios para tener 10 moles de  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . (0,5M).
- (2 p). Ajusta las siguientes reacciones:
  - $\text{P}_4\text{S}_3(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{P}_4\text{O}_{10}(\text{s}) + \text{SO}_2(\text{g})$
  - $\text{LiClO}_4(\text{s}) \rightarrow \text{LiCl}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$
  - $\text{Au}(\text{s}) + \text{Br}_2(\text{g}) \rightarrow \text{AuBr}_3(\text{s})$
  - $\text{UO}_2(\text{s}) + \text{HF}(\text{g}) \rightarrow \text{UF}_4(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$