

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. (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en 90 g. de $\text{Fe}(\text{IO}_4)_2$
2. (2 p). Calcula las **moléculas y átomos de cada elemento** que hay en 250 g. de Na_2CO_3 .
3. (1 p). Calcula los **gramos** que hay en 3 moles de Hg_2O .
4. (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en O_2 (3 atm, -20°C , 3 l.)
5. (1 p). Calcula los **litros** que hay en C_3H_8 (2 atm, 0°C , 7 moles.)
6. (1 p). Calcula el **número de moles** que hay en 4 l. de $\text{H}_2\text{Se}_{(\text{ac})}$ (2 M)
7. (1 p). Calcula los **litros** necesarios para tener 10 moles de H_2SO_4 . (0,5M).
8. (2 p). Ajusta las siguientes reacciones:
 - a. $\text{KClO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{KCl}(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$
 - b. $\text{Au}(\text{s}) + \text{Br}_2(\text{g}) \rightarrow \text{AuBr}_3(\text{s})$
 - c. $\text{UO}_2(\text{s}) + \text{HF}(\text{g}) \rightarrow \text{UF}_4(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$