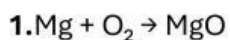


BLOQUE 5 – REACCIONES QUIMICAS

Resuelve los siguientes problemas y selecciona la respuesta correcta.

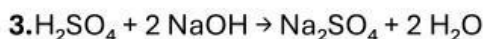


Con 8 g de Mg, ¿cuántos gramos de O_2 se necesitan?

- a) 5,3 g
- b) 8 g
- c) 3,2 g

2. En la reacción anterior, ¿cuántos gramos de MgO se forman?

- a) 13,3 g
- b) 16 g
- c) 10 g

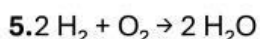


¿Cuántos moles de H_2SO_4 reaccionan con 9 moles de NaOH?

- a) 4,5 mol
- b) 9 mol
- c) 18 mol

4. Con 50 g de H_2SO_4 , ¿cuántos gramos de Na_2SO_4 se obtienen?

- a) 71 g
- b) 50 g
- c) 98 g

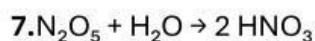


¿Cuántos moles de H_2 se necesitan para formar 15 moles de H_2O ?

- a) 15 mol
- b) 30 mol
- c) 7,5 mol

6. En la misma reacción, ¿cuántas moléculas de H_2 se necesitan para obtener 40 moléculas de H_2O ?

- a) 40
- b) 20
- c) 80

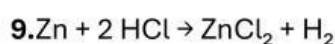


¿Cuántos moles de N_2O_5 se necesitan para obtener 15 moles de HNO_3 ?

- a) 7,5 mol
- b) 15 mol
- c) 30 mol

8. Con 270 g de N_2O_5 , ¿cuántos gramos de HNO_3 se obtienen?

- a) 315 g
- b) 270 g
- c) 630 g



Con 180 g de Zn y 280 g de HCl, ¿cuál es el reactivo limitante?

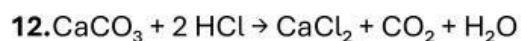
- a) Zn
- b) HCl
- c) Ninguno

10. En la reacción anterior, ¿cuántas moléculas de ZnCl_2 se forman?

- a) $1,66 \cdot 10^{24}$
- b) $6,02 \cdot 10^{23}$
- c) $3,01 \cdot 10^{23}$

11. Si la conversión es del 35%, ¿qué ocurre?

- a) Reacciona el 35% de los reactivos
- b) Reacciona todo
- c) No reacciona nada



Si reaccionan 1 kg de CaCO_3 y 300 mL de HCl (1,19 g/mL), ¿cuál es el reactivo limitante?

- a) CaCO_3
- b) HCl
- c) Ninguno

13. Si la conversión es del 70%, ¿qué ocurre?

- a) Se obtiene el 70% del producto teórico
- b) Se obtiene el 100%
- c) No se forma producto