



## GUÍA Nº 2 CIENCIAS NATURALES EJE QUÍMICA PRIORIZACIÓN CURRICULAR NIVEL 1 SEMANA 15-19 DE MARZO 2021

Alumno(a):	Curso: 2ª MEDIO	Nota:
Profesor(a):	Puntaje:	

OA 20: Establecer relaciones cuantitativas entre reactivos y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos, como la formación de la glucosa en la fotosíntesis

1. Eje Temático:

2. Habilidades a medir:

- a) APLICAR CONOCIMIENTO DE CONTENIDO DIRECTO SOBRE Nª DE ÁTOMO , MOLÉCULAS , COEFICIENTESV ESTEQUIOMÉTRICOS Y ESTADO EN QUE SE ENCUENTRAN LAS MOÉCULAS O ELEMENTOS EN UNA REACCIÓN QUÍMICA

**ACTIVIDAD Nº 1;** Anota la ecuación que corresponde, según la descripción.

**A)** 4 átomos de cromo (Cr) reaccionan con 3 moléculas de oxígeno (O<sub>2</sub>) para formar 2 moléculas de óxido de cromo (III) (Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)



**B)** 2 moléculas de clorato de potasio (KClO<sub>3</sub>) forman 2 moléculas de cloruro de potasio (KCl) y 3 moléculas de oxígeno (O<sub>2</sub>)

**C)** 2 moléculas de ácido clorhídrico (HCl) reaccionan con 1 átomo de Zinc (Zn) para formar una molécula de cloruro de zinc (KCl) y una molécula de hidrógeno (H<sub>2</sub>)

**D)** 1 molécula de azufre (S<sub>2</sub>) reacciona con 3 moléculas de oxígeno (O<sub>2</sub>) para formar 2 moléculas de Óxido de azufre (SO<sub>3</sub>)



## ACTIVIDAD N° 2

Observa atentamente la siguiente descripción de la ecuación que representa la reacción entre el aluminio (Al) y el óxido de hierro (III) ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) que forman hierro (Fe) y óxido de aluminio ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ).



Pregunta	Respuesta
1. Anota los reactantes o reactivos de la ecuación	
2. Anota los productos de la ecuación	
3. ¿Cuál es el coeficiente estequiométrico del aluminio?	
4. ¿Cuál es el subíndice estequiométrico del hierro en el óxido de hierro (III)?	
5. ¿Cuál es el estado en que se encuentra el aluminio?	
6. ¿Cuál es el coeficiente estequiométrico del óxido de hierro (III)?	
7. ¿Cuál es el subíndice estequiométrico del oxígeno en el óxido de hierro (III)?	
8. ¿Cuántas moléculas de óxido de hierro (III) reaccionan con aluminio?	
9. ¿En qué estado se encuentra el de óxido de hierro (III)?	
10. ¿Cuál es el coeficiente estequiométrico del hierro?	
11. ¿Cuál es el subíndice estequiométrico del aluminio en el óxido de aluminio?	
12. ¿Cuántos átomos de hierro se forman con el óxido de aluminio?	
13. ¿Cuál es el estado en que se encuentra el óxido de aluminio?	
14. ¿Cuál es el coeficiente estequiométrico del óxido de aluminio?	
15. ¿Cuál es el subíndice estequiométrico del oxígeno en el óxido de aluminio?	
16. ¿Cuántas moléculas de óxido de aluminio se forman con el hierro?	
17. ¿En qué estado se encuentra el hierro?	

**COLEGIO SAN FELIPE**

**RBD 24966-1**

Avda. Laguna Sur 7241

Fono: 232753100

PUDAHUEL

[direccion24966@gmail.com](mailto:direccion24966@gmail.com)



**Corporación Educacional A y G**

*“Familia y Colegio, pilar de  
formación de nuestros  
niños y jóvenes”*