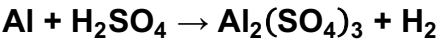


NOMBRE:	GRUPO:	FECHA:
ÁREA: Química	PERIODO: 3	NOTA
OBJETIVO: realizar la evaluación de periodo, validando las competencias, habilidades y conocimientos adquiridos	Llena completamente el óvalo de cada respuesta en el formato de respuesta que está al otro lado de la hoja, sin tachaduras ni marcas fuera de los espacios. Asegúrate de marcar solo una opción por pregunta y revisa tus respuestas antes de entregar.	

Responder las preguntas 1 y 2 con la siguiente ecuación.



1. Esta reacción es de tipo
- a. Doble sustitución.

b. Síntesis.

c. Sustitución simple.

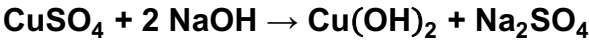
d. Descomposición.
2. La ecuación se puede balancear mediante el método de tanteo, quedando de la siguiente manera
- a. $2 \text{ Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 3 \text{ Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 2 \text{ H}_2$

b. $2 \text{ Al} + 3 \text{ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3 \text{ H}_2$

c. $2 \text{ Al} + 2 \text{ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 3 \text{ Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$

d. $2 \text{ Al} + 2 \text{ H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3 \text{ H}_2$

Responder las preguntas 3, 4 y 5 con la siguiente información.



Compuesto	Peso molecular (g/mol)
CuSO ₄	160
NaOH	40
Cu(OH) ₂	98
Na ₂ SO ₄	142

3. Esta reacción es de tipo
- a. Doble sustitución.

b. Síntesis.

c. Sustitución simple.

d. Descomposición.
4. Si se tiene 40 moles de NaOH se puede decir que produce ____ moles de Na₂SO₄
- a. 40

b. 30

c. 20

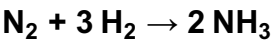
d. 10
5. Al tener 45 g de CuSO₄ ¿Cuántos gramos de Cu(OH)₂ se producen?
- a. 16 g

b. 28 g

c. 45 g

d. 98 g

Responder las preguntas 6, 7 y 8 con la siguiente información.



Compuesto	Peso molecular (g/mol)
N ₂	28
H ₂	2
NH ₃	17

6. Esta reacción es de tipo
- a. Doble sustitución.

b. Síntesis.

c. Sustitución simple.

d. Descomposición.
7. Si se tiene 9 moles de H₂ ¿cuántas moles de NH₃ se producen?
- a. 9

b. 8

c. 7

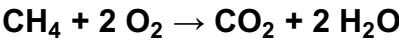
d. 6
8. Para producir 100 g de NH₃ ¿Cuántos gramos de N₂ se necesitan?
- a. 82 g

b. 56 g

c. 100 g

d. 28 g

Responder las preguntas 9 y 10 con la siguiente información.



Compuesto	Peso molecular (g/mol)
CH ₄	16
O ₂	32
CO ₂	44
H ₂ O	18

Reaccionan 40 g de CH₄ con 64 g de O₂

9. Con los datos propuesto, el reactivo límite es
- a. CH₄

b. O₂

c. CO₂

d. H₂O
10. Con los datos propuesto ¿cuántos gramos de CO₂ se producen?
- a. 44 g

b. 88 g

c. 22 g

d. 64 g

El formato de respuestas está en la otra página, **NO MARQUES LA OPCIÓN E**. Aproveche el resto de hoja para hacer operaciones. ¡Éxitos!

Name			
Date		Period	

	A	B	C	D	E		A	B	C	D	E	
1	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		11	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		12	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		13	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
4	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		14	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
5	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		15	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
6	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		16	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
7	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		17	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
8	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		18	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
9	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		19	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
10	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>		20	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

Test
Version: A ☐ B ☐ C ☐ D ☐

Get this form
and more at: **ZipGrade.com**



Copyright 2015 ZipGrade LLC.
This work available under
Creative Commons Attribution-
ShareAlike 3.0 license.