



mpiadas

de ciencias junior

PRUEBA EXPERIMENTAL 1 QUÍMICA

15 DE Diciembre 2017

CUADERNILLO DE RESPUESTAS

Relaciones estequiométricas

Medidas De seguridad

--

Identificación de la ecuación química correcta

Las expresiones propuestas son:

Ecuación posible	Selección (Indicar SI /NO)
A) $\text{NaHCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{NaOH}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$	
B) $\text{NaHCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{v})$	
C) $\text{NaHCO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{Na}_2\text{O}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{v})$	

Registro de observaciones

Observaciones

Registro de datos experimentales:

Masa inicial vaso bohemia	
Masa inicial de $\text{NaHCO}_{3(s)}$	
Masa del sistema a los 10 minutos (luego de calentar)	
Masa del sistema luego segundo calentamiento	
Masa del residuo *	
* realiza los cálculos necesario aquí	

Cuestiones:

1. Qué representa una ecuación química?.Cuál es su expresión?

Respuesta

2. Realiza los cálculos correspondientes para determinar cuál es la ecuación correcta de las planteadas al comienzo.

realiza los cálculos necesario aquí

3. ¿A qué tipo de proceso químico corresponde?

Respuesta

4. ¿Cuántos moles de reactivo han reaccionado y cuántos de producto se han obtenido en la actividad experimental?

Sustancia	moles	Realiza los cálculos aquí