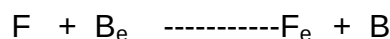


|                                                                                   |                                                    |               |                                                                                     |
|-----------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------|---------------|-------------------------------------------------------------------------------------|
|  | <b>INSTITUCIÓN EDUCATIVA<br/>HECTOR ABAD GOMEZ</b> |               |  |
|                                                                                   | <b>Proceso:</b> QUIMICA GRADO 10 PERIODEO 6/11/13  | <b>Código</b> |                                                                                     |
| <b>Nombre del Documento:</b> EVALUACION TIPO PRUEBAS SABER                        |                                                    |               | <b>Versión 01</b> <b>Página 1 de 1</b>                                              |

1. La siguiente reacción está mal escrita porque no cumple con una de las siguientes leyes



- ley de conservación de la masa
- ley de conservación de la energía
- ley de la conservación de clase de átomos
- ley de conservación del número de átomos

2. La siguiente reacción está mal escrita porque no cumple con una de las siguientes leyes



- ley de conservación de la energía
- ley de conservación del número de átomos
- ley de conservación de los átomos
- no cumple con ninguna de las 3 leyes anteriores

3. Diga que tipo de reacción es la siguiente



- Descomposición
- Combinación
- Desplazamiento simple
- Desplazamiento doble

4. Diga que tipo de reacción es la siguiente



- Combinación
- Descomposición
- Desplazamiento simple
- Desplazamiento doble

5. Seleccione la reacción que ya está balanceada

- $HgO \text{ ----- } Hg + O_2$
- $K + H_2O \text{ ----- } KOH$
- $Mg + O_2 \text{ ----- } MgO$
- $CaO + H_2O \text{ ----- } Ca(OH)_2$

6. Seleccione la reacción balanceada

- $K + 2H_2O \text{ ----- } KOH + H_2$
- $Ca + H_2O \text{ ----- } Ca(OH)_2 + H_2$
- $SO_3 + 2H_2O \text{ ----- } H_2SO_4$
- $C_3H_8 + 5O_2 \text{ ----- } 3CO_2 + 4H_2O$

7. En la siguiente reacción seleccione los reactivos



- A y C
- A y B
- C y D
- B y D

8. Tengo una mezcla de agua, sal y arena y necesito separar la sal de los otros dos componentes, entonces:

- Evaporo el agua y luego filtro la arena y la sal
- Filtro la arena y luego separo el agua y la sal en un embudo
- Filtro la arena y luego evaporo el agua
- No se puede separar la sal

9. Tengo dos líquidos y los quiero separar por destilación sencilla o simple. Este método se basa en

- Diferente temperatura de ebullición de los líquidos
- Diferente densidad de los líquidos
- Los dos líquidos son solubles en agua
- Que un líquido queda arriba y el otro abajo

10. Observe la siguiente reacción y seleccione la afirmación correcta



- A reacciona con B para producir C y D
- A produce C
- A produce D
- A reacciona con B para producir C

