



COLEGIO LA SALLE

Bucaramanga

"Formación Humana, Cristiana y Académica de Calidad"

ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA ARS



ASIGNATURA: Química

PERÍODO: I

GRADO: 10°

Docente: Mabel Rey Acuña

ESTANDAR. 1: Clasifica e identifica las reacciones químicas aplicando el principio de la conservación de la materia en el balanceo de las mismas.

Estimado estudiante desarrolle los ejercicios sugeridos del libro Hipertexto Santillana 1 que se mencionan a continuación.

Pág. 136: ejercicios 1, 2 y 3.

Pág. 137: ejercicios de problemas básicos de balanceo por tanteo y oxido-reducción.

ESTANDAR. 2: Desarrolla cálculos estequiométricos a partir de reacciones químicas, teniendo en cuenta conceptos de reactivo límite, rendimiento, pureza y cambios energéticos.

Estimado estudiante desarrolle los ejercicios sugeridos del libro Hipertexto Santillana 1 que se mencionan a continuación.

Pág. 138: ejercicios 1 y 2.

Pág. 139: Hacer los ejercicios de problemas básicos.

ESTANDAR. 3: Realiza prácticas de laboratorio para identificar, obtener y establecer relaciones entre reactantes y productos.

1. Determinar la composición centesimal de los siguientes compuestos:

NaOH
H₂SO₄
H₃PO₄
Cu₂O

2. Determine la fórmula empírica o molecular de cada uno de los siguientes compuestos a partir de los datos experimentales:

- a) 1.07 g de carbono se combinan con 1.43 g de oxígeno.
- b) 41.4 % de carbono, 3.5% de Hidrógeno y 55.1% de oxígeno y masa molecular de 116 g.

3. En la descomposición del clorato de potasio y de oxígeno se forman en la descomposición de 15.31 g de clorato de potasio y oxígeno gaseoso, según la reacción:

- a) ¿Cuántos moles de cloruro de potasio y de oxígeno se forman en la descomposición de 15.31 g de clorato de potasio del 80% de pureza?
- b) ¿Cuál es el rendimiento de la reacción, si obtuvo de KCl 5g?

BIBLIOGRAFÍA SUGERIDA.

Hipertexto Santillana química 1 10° grado.