

LEYES DE LA ESTEQUIOMETRÍA

1-Escribe las reacciones de formación de los óxidos de cloro (I) , (III), (V) y (VII) y comprueba que se cumple la ley de las proporcione múltiples

2- El carbono reacciona con el oxígeno formando óxidos. En una experiencia 6 g de C reaccionaron con 8g de O. En una segunda experiencia 1,5 g de C reaccionaron con 4 g de O.

¿Se formó el mismo óxido en las dos experiencias? Justifica la respuesta

3- En una experiencia reaccionaron 7,5 g de C con 20 g de O. En una segunda experiencia reaccionaron 3 g de C con 4 g de O. Demuestra que se cumple la ley de las proporciones múltiples

4- a)Si 27 g de Aluminio reaccionan con 3 g de Hidrógeno, formando hidruro de aluminio (III)

¿Cuál es el equivalente gramo del Aluminio?

b)Para formar agua, 1 g de H reacciona con 8 g de O. ¿Cuando el aluminio reaccione con el Oxígeno en que proporción lo hará?

5- Sabiendo que 17,75 g de cloro reaccionan con 12 g de oxígeno para formar un óxido y que en otra experiencia 35,4 g de cloro reaccionaron con 56 g de oxígeno. Demuestra si se cumple la ley de Proust o la ley de Dalton