Física y Química 1º de Bachillerato

**Criterio:** Interpretar las reacciones químicas y resolver problemas en los que intervengan reactivos limitantes, reactivos impuros y cuyo rendimiento no sea completo

**Curso: 1º de Bachillerato**

**Significado:**

1. Saber, a través de una ecuación química, como calcular la cantidad de materia, la masa, el volumen y el número de partículas implicados en el proceso(CCL; CMCT;CAA;CSC)
2. Conocer la Ley de Conservación de la masa para poder efectuar los cálculos estequiométricos(CCL; CMCT;CAA;CSC)
3. Saber efectuar cálculos estequiométricos cuando intervengan compuestos en estado sólido, líquido, gaseoso y en disolución.

(CCL; CMCT;CAA; CSC)

1. También cuando los reactivos estén en exceso o tengan muchas impurezas(CCL; CMCT;CAA)
2. Saber determinar el rendimiento de una reacción a través de los cálculos estequiométricos(CCL; CMCT;CAA;CSC)

**Importancia:**

A través de una ecuación química puede conocer la importancia de cada uno de sus componentes y su influencia en la vida, la industria, el ambiente, la naturaleza y efectuar, todo tipo de cálculos: cantidad de materia, masa, volumen, pureza, rendimiento, reactivo limitante…..

**Competencia:**

CCL: Adquisición de una terminología específica que hace posible la configuración y transmisión de ideas

CMCT: Los conocimientos matemáticos son imprescindibles porque nos permiten hacer cálculos, sin los cuales, sería imposible responder a cualquier cuestión

CAA: Permite desarrollar pautas para la resolución de los problemas y relacionar lo aprendido con los nuevos conocimientos.

CSC: Permite tomar conciencia de la importancia de las reacciones químicas en la vida, en la naturaleza y en la sociedad.