

Problema 605: Cuando escapa metano en presencia de oxígeno no se observa que haya reacción, necesitamos acercar una llama o una chispa, ¿Por qué?

La reacción es exotérmica, pero no se desprende directamente energía. Los reactivos deben tener suficiente energía para superar la energía de activación, que separa los reactivos del complejo activado, o estado intermedio entre reactivos y productos.

Si los reactivos no tienen suficiente energía se la tenemos que proporcionar con una llama o una chispa.

