

III. Relaciona los ejemplos que indican los factores de velocidad de reacción:

TEMPERATURA

El magnesio y el sodio son metales que forman óxidos al reaccionar con el oxígeno. Sin embargo, la velocidad de reacción del magnesio es más rápida que el hierro

ESTADO FÍSICO DE LOS REACTIVOS

Durante un incendio, se aviva el fuego al soplar el viento, ya que se incrementa la cantidad de oxígeno que intervienen en la combustión.

SUPERFICIE DE CONTACTO

Los gases y disoluciones acuosas presentan mayor velocidad de reacción, debido a su movimiento de partículas

CONCENTRACIÓN DE LOS REACTIVOS

Si se despedaza un trozo de carbón, se incrementa la superficie con la que interviene mayor cantidad de oxígeno

NATURALEZA DE LOS REACTIVOS

Una olla de presión eleva la temperatura a 130 grados en poco tiempo, lo que permite una cocción rápida