

Ejercicios del libro página 94 ejercicios 13, 14.

1. ¿Qué es la velocidad de reacción? Indica cuáles de las siguientes operaciones aumentan la velocidad de reacción: a) Calentar los reactivos c) Concentrar los reactivos. b) Añadir más cantidad de reactivos. d) Utilizar un recipiente más pequeño.

2. Las reacciones en fase gaseosa suelen ser más rápidas que en fase líquida, y estas, a su vez, más rápidas que en fase sólida. ¿Cómo podrías explicar este hecho experimental? Recuerda los postulados de la teoría cinética