

SOLUCIONES Tema 3: As reacc. químicas 23 Mayo

páx 89 (6) Non depende da temperatura e a concentración de reactivos e produtos. Canto maior é a temperatura, maior é o número de choques. Canto maior é a concentración, maior é o número de choques.

(7) páx 86 Nunha reacción química os reactivos chocan, rómpanse enlaces e fórmanse outros novos de forma que o número de átomos antes e despois da reacción son os mesmos.

(8) páx 86 Si, porque canto maior é a presión, maior é o número de choques entre partículas de reactivo

(9) páx 86 Ocorrerá con máis rapidez a combustión de astillas de madeira pois a superficie de contacto é maior e hai máis choques.

(10) páx 86 A temperatura aumenta a velocidade dunha reacción pois a maior temperatura, maior enerxía das partículas de reactivo, os choques serán máis intensos e favorece a ruptura de enlaces entre partículas de reactivo.

11) pág 89

Os catalizadores son substancias que aumentan a velocidade de reacción pero non interveñen nela.

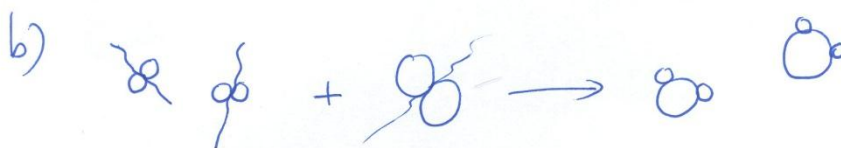
12) pág 91



13) pág 91

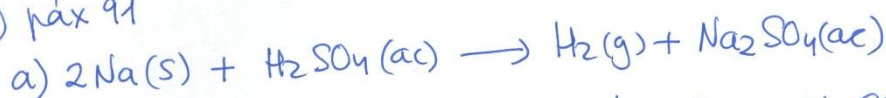


$\text{H}_2 \rightarrow 2$ moléculas $\text{O}_2 \rightarrow 1$ molécula $\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2$ moléculas



c) Reactivos $\rightarrow \text{H}_2, \text{O}_2$ Produto $\rightarrow \text{H}_2\text{O}$

14) pág 91



b) Reactivos: Na e H_2SO_4 Produtos: H_2 e Na_2SO_4

c) Na: 2 H_2 : 2 S: 1 O: 4

15) pág 93

Falso: "Nunha reacción química o número de átomos de cada elemento nos reactivos é igual ó número de átomos de cada elemento nos produtos."