

Gabarito da Oitava Lista de Exercícios de Química Básica Aplicada

1A

2B

3B

4B

5C

6B

7A

8a) $[O_2] = 1^a$ ordem; $[NO] = 2^a$ ordem

b) $V = K [NO]^2 [O_2]$ c) $K = 0,025 = 2,5 \times 10^{-2}$

9) a) $V = 0,96 \text{ mol.dm}^{-3} \cdot \text{s}^{-1}$ b) $V = 1,44 \text{ mol.dm}^{-3} \cdot \text{s}^{-1}$

10) $V = K [NO]^2 [Br_2]$ $K = 1,2 \times 10^4$

11) $V = K [(H_3C)CBr]$ $K = 1,0 \times 10^{-2}$

12) a) $V = K [O_3] [NO_2]$ b) $K = 4,4 \times 10^7$

13) a) $V = K [NOCl]^2$ b) $K = 4,0 \times 10^{-8}$

c) $V = 8,1 \times 10^{-9} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1} \therefore 2,25$ vezes maior.

14) a) $V = K [NO]^2 [Cl_2]$ b) $K = 2,53 \times 10^{-3}$