GABARITO DO MÓDULO 20 – CINÉTICA QUÍMICA

QUESTÕES DE REVISÃO – PÁGINA 176

1. A) Vm = 2,0 mol. L-1.

B) Vm = 1,04 mol.L-1.

C) Vm = 1,04 mol. L-1.

2. B

3. I) Vm = 0,03 mol.L-1.min-1.

II) Vm = 0,02 mol. L-1.min-1.

III) Vm = 0,01 mol.L-1.min-1.

4. B.

5. A.

6. B.

7. A v elocidade da reação diminui com o decorrer do tempo. A velocidade instantânea da reação pode ser determinada pela inclinação da reta tangente a um ponto da curva. Com o avanço da reação, a reta tangente diminui, indicando redução da velocidade da reação.

8. A.

9. A.

10. B

11. 1. Amostra A.

O tempo de combustão da amostra A é menor, indicando maior velocidade da reação. Como na forma em pó, a superfície de contato do carvão com o ar atmosférico é maior, a frequência de colisões efetivas das partículas dos reagentes é maior do que quando se utiliza carvão na forma de pedaço.

12. A

13. 24,4 g/L.

14. E

15. A

16. D

17. E

18. C

19. C

20. C

21. B

22. B. 23. E