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