GABARITO DE EQUILÍBRIOS EM FASE AQUOSA – MÓDULO 24

1. C
2. E
3. D
4. A
5. C
6. A) I é ácida, II é neutra e III é básica.

B) $pH=1,0⋅10^{-2}$ mol.L-1.

C) $1,0.10^{-3}$ mol.L-1.

D) $pH=3,0$

 7. A.

 8. A

 9. pH = 2



 10.



 [H3O+] = 7.0 . 10-4 mol.L-1.

 11. C

 12. A

 13. A

 14. pH = 4,7.

 15. pH = 10

 16. pH = 10,3.

 17. pH = 5,3.

 18. C

 19. D

 20. A

 21. D

 22. A

 23. E