

## ***Gabarito da Sétima Lista de Exercícios de Química Básica Aplicada***

1D

2C

3B

4B

5D

6A

7A

8A

9B

10B

11B

12C

13)  $\Delta H = -3906,9 \text{ kJ}$

14)  $\Delta S = +314,1 \text{ kJ/mol.K}$

15)  $\Delta G = -1441,7 \text{ kJ}$

16)  $\Delta H = +43,5 \text{ kJ/mol}$

17)  $\Delta G = -16,3 \text{ kJ}$  portanto espontânea.

18)  $\Delta H = -137,2 \text{ kJ/mol}$

19)  $\Delta G = -250,8 \text{ kJ}$

20)  $\Delta G = -103,9 \text{ kJ}$

21) Exotérmica  $\Delta H = -2,38 \text{ kJ}$ .