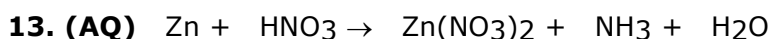
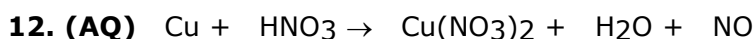
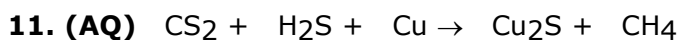
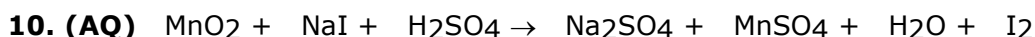
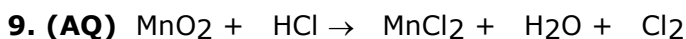
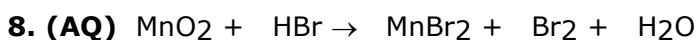
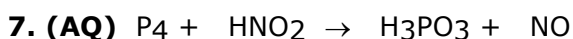
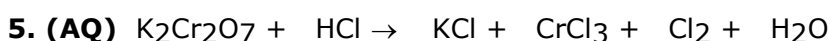
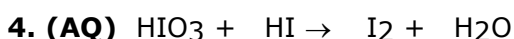
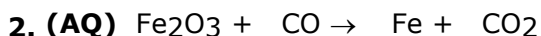


LISTA DE EXERCÍCIOS – OXIDORREDUÇÃO II

Faça o balanceamento pelo método de oxidorredução das seguintes equações químicas não balanceadas.



14. (Cesgranrio-RJ adaptado) Tratando-se o fósforo branco (P_4) com solução aquosa de ácido nítrico, obtêm-se o ácido fosfórico (H_3PO_4) e monóxido de nitrogênio (NO), segundo a equação química não-balanceada: $\text{P}_4 + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}$. Qual a soma dos coeficientes dos reagentes dessa reação?

15. (Puccamp-SP) Os filtros contendo carvão ativo, procuram eliminar o excesso de cloro na água tratada. Pode ocorrer a reação: $\text{Cl}_2 + \text{C} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}^{+1} + \text{Cl}^{-1}$. Balanceando-se a equação com os menores números inteiros possíveis, qual a soma dos coeficientes do primeiro membro da reação?

16. (Mack-SP) Qual a soma dos menores coeficientes inteiros do balanceamento da equação a seguir, pelo método redox: $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{K}_2\text{O} + \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$?

GABARITO:

1. 2; 16; 2; 2; 8; 5

2. 1; 3; 2; 3

3. 1; 4; 4; 1; 8

4. 1; 5; 3; 3

5. 1; 14; 2; 2; 3; 7

6. 6; 3; 2; 4; 3; 2

7. 1; 12; 4; 12

8. 1; 4; 1; 1; 2

9. 1; 4; 1; 2; 1

10. 1; 2; 2; 1; 1; 2; 1

11. 1; 2; 8; 4; 1

12. 3; 8; 3; 4; 2

13. 4; 9; 4; 1; 3

14. 31

15. 5 16. 15