

3ª Lista de Exercícios

1) Dê a fórmula dos seguintes óxidos moleculares:

- a) Monóxido de carbono
- b) Monóxido de nitrogênio
- c) Dióxido de nitrogênio
- d) Dióxido de enxofre
- e) Monóxido de dinitrogênio
- f) Trióxido de enxofre
- g) Pentóxido de difósforo
- h) Heptóxido de dicloro

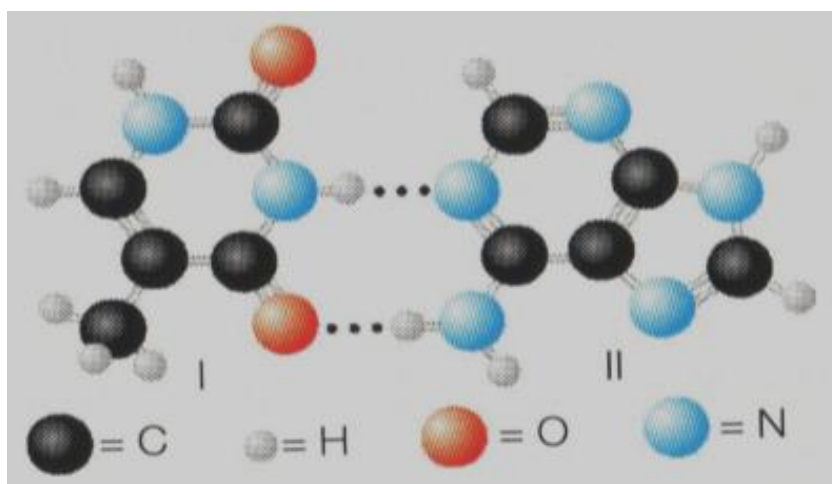
2) Dê a fórmula dos seguintes óxidos iônicos:

- a) Óxido de sódio
- b) Óxido de cálcio
- c) Óxido de lítio
- d) Óxido de ferro II (ferroso)
- e) Óxido de ferro III (férico)
- f) Óxido de cobre I (cuproso)
- g) Óxido de cobre II (cúprico)

3) Complete as equações abaixo:

- a) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$
- c) $\text{MgO} + \text{HCl}$
- d) $\text{Na}_2\text{O} + \text{HCl}_2$

4) A Ilustração representa um fragmento de DNA.



Com base na ilustração, responda:

- a) Escreva as fórmulas moleculares dos compostos I e II na ordem indicada.
- b) Quantas ligações covalentes simples e quantas duplas existentes na estrutura II
- c) Quais elementos estão fazendo duplas ligações na estrutura II?

5) As seguintes soluções aquosas são ácidos comuns encontrados em laboratório:

- 1) HClO_2 2) HClO_3 3) HClO 4) HClO_4

Escreva os nomes corretos dos ácidos mencionados acima.

6) Considere os seguintes cátions: Na^+ , Ag^+ , Sr^{2+} , Al^{3+} , NH_4^+ . Escreva a fórmula das suas bases e seus respectivos nomes.