

1. O elétron absorve energia e muda de nível.

2. (a) K^+
(b) Perdeu uma camada eletrônica.

3. $4s^1$

4. $Z = 9 \Rightarrow$ Halogênios
 $Z = 56 \Rightarrow$ Alcalinos Terrosos

5. (a) Reação Química: $CaO + H_2O \Rightarrow Ca(OH)_2$
(b) Torna o solo alcalino ou corrige o pH do solo.

6. Natureza das forças interatômicas:

$CH_4 \Rightarrow$ covalentes

$NaCl \Rightarrow$ iônicas

Força maior entre $NaCl$ em relação ao $C. H_4$

7. (a) $ZnCl_2$
(b) Na

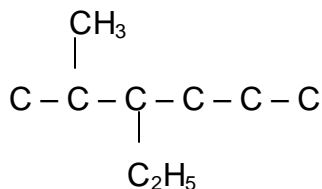
$$8. V_0 = K \left(\frac{4}{V} \right)^2 \cdot \left(\frac{2}{V} \right)^1$$

$$V_0 = \frac{32}{V^2}$$

$$V = \left(\frac{2}{V} \right)^2 \cdot \left(\frac{1}{V} \right)^1$$

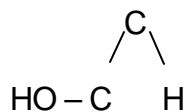
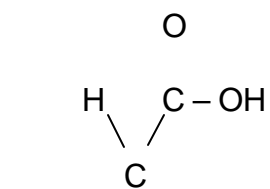
$$V = \frac{4}{V^2}$$

9. Fórmula estrutural



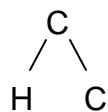
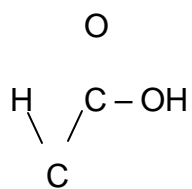
10. Estado Fundamental
Estado Excitado
Estado Híbrido
ou Diagramas.

11. Depende da Posição do Grupo, Cis e TRANS



O

ácido trans-butenodióico
ou ácido fumárico



OH

ácido cis-butenóico
ou ácido maléico

12. Organometálico ou misto ou MgCl e hidrocarboneto