

EXERCÍCIOS DE REVISÃO - GABARITO

Apêndice

Página 86

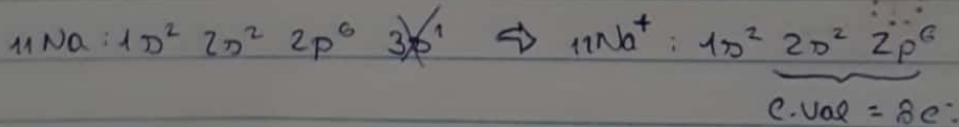
- 4) Al \Rightarrow Metal \Rightarrow Ligação metálica.
 Al₂O₃ \Rightarrow Metal + Ametal \Rightarrow Ligação iônica.
 H₂O \Rightarrow Hidrogênio + Ametal \Rightarrow Ligação covalente.

- 5) X (Z=15): 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p³ \Rightarrow Ametal } Ligação covalente
 Y (Z=17): 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁵ \Rightarrow Ametal } Te.

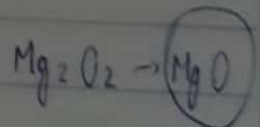
X precisa de 3e⁻ } XY₃, precisa existir 3 Y para cada
 Y precisa de 1e⁻ } fazer 1X.

Página 88

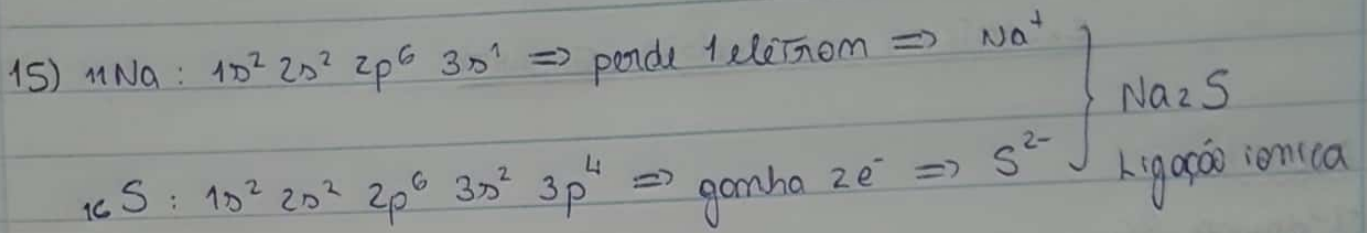
11) O sódio deve perder esse elétron da camada de valência, pois, quando isso ocorrer, o mesmo ficará estável já que estará seguindo a regra de octeto.



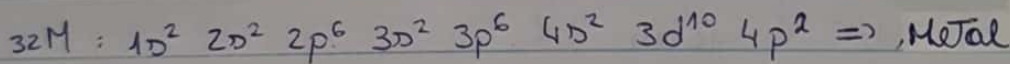
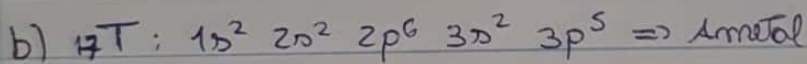
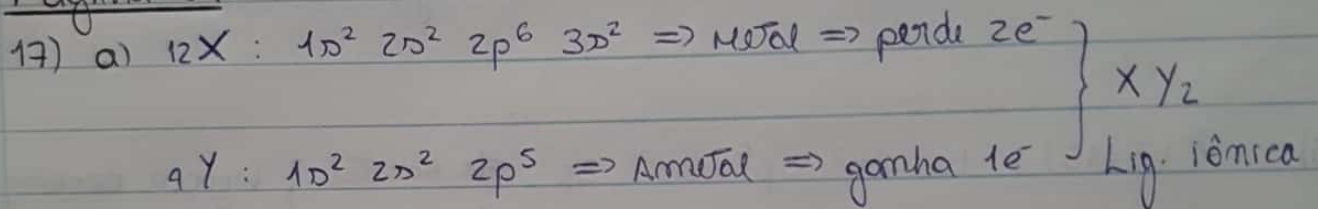
- 12) 12 Mg: 1s² 2s² 2p⁶ 3s² \Rightarrow Metal }
 8 O: 1s² 2s² 2p⁴ \Rightarrow Ametal } Ligação iônica \Rightarrow Mg²⁺ O²⁻



13) ligação iônica.



Página 89



OBS.: A letra b da questão 17 é uma exceção (não será cobrada de um modo avaliativo). Nela a diferença de eletronegatividade dos elementos é inferior a 1,7 a ligação terá caráter covalente. Logo:

