DATA: / / | **GrpAtiv:** TEC_I_1.M + TEC_I.1.V + TRO_I_1.V

ESTUDANTE:

..... **Nota = [nºacertos/ 9 respostas]*3,5]=**

1. (1 acerto) Tendo em consideração que as combinações entre elementos metálicos com não metálicos, metálicos com metálicos e não metálicos com não metálicos, classifica, define o tipo de ligação química. Quais das seguintes substâncias são iônicas e quais moleculares (covalentes) ?

a) SrF₂ b) CaCl₂ c) PH₃ d) NaBr e) Li₂S

2. (1 acerto) O conceito de ligação covalente está ligado à idéia de:
(a) atração eletrostática (b) par eletrônico (c) ionização

3. (2 acertos) Nas definições de ligações químicas as combinações entre os elementos poderão ser por transferência de elétrons ou por compartilhamento. Escreva as definições de: Ligação iônica →

Ligação covalente →

4. (ANULADA) Sabe-se que as ligações iônicas e covalentes podem ser explicadas através da teoria do octeto e da teoria orbital molecular. Tendo-se dois elementos X e Y, bem separados na fila de reatividade química. Se X tem 1 elétron na última camada e Y tem 6 elétrons, o composto formado terá que fórmula e será iônico ou molecular ?

5. (2 acertos) Considere o elemento cloro, formando compostos com, respectivamente, hidrogênio, carbono, sódio e cálcio

a) Com quais desses elementos o cloro forma compostos covalentes ?

b) Cite a fórmula eletrônica de um dos compostos covalentes formados.

6. (1 acerto) Um exemplo de substância que apresenta apenas ligações moleculares é:

(a) NaCl (b) Zn (c) CCl₄ (d) Na₂SO₄

7. (2 acertos) Os subníveis mais energéticos, no estado fundamental, de 2 elementos químicos X e Y são, respectivamente, 4p⁵ e 3s¹.

a) Qual a fórmula provável de um compostos formado por esses 2 elementos ?

b) Que tipo de ligação química deve predominar nesse composto ?