

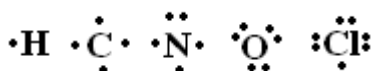
Data:	Professor: Letícia Quagliato	Disciplina: Química		
Nome:	n.º:	Ano: 9º	4º bimestre	

## TRABALHO DE RECUPERAÇÃO DE QUÍMICA

### ORIENTAÇÕES:

- 1 - Responda todas as questões atentamente. Evite rasuras.
- 2 - A interpretação faz parte da avaliação; não serão permitidas perguntas durante a prova.
- 3 - Utilize caneta azul ou preta para as respostas.
- 4 - Qualquer atitude irregular (comentários, falta de postura, cola) durante a prova implicará na retirada da mesma, que será anulada.

- 1) Abaixo temos as fórmulas de Lewis para átomos de cinco elementos químicos.



Fórmulas eletrônicas de Lewis para alguns elementos

Podemos afirmar que a única estrutura que não se forma é:

- a) HCl
  - b) Cl<sub>2</sub>
  - c) H<sub>2</sub>O
  - d) NH<sub>3</sub>
  - e) HC<sub>4</sub>
- 2) O elemento "A" possui número atômico igual a 6, enquanto o elemento "B" possui número atômico igual a 8. A molécula que representa corretamente o composto formado por esses dois elementos é:
- a) AB
  - b) BA
  - c) A<sub>2</sub>B
  - d) AB<sub>2</sub>
  - e) B<sub>2</sub>A
- 3) O fosgênio (COCl<sub>2</sub>), um gás, é preparado industrialmente por meio da reação entre o monóxido de carbono e o cloro. A fórmula estrutural da molécula do fosgênio apresenta:
- a) uma ligação dupla e duas ligações simples.
  - b) uma ligação dupla e três ligações simples.
  - c) duas ligações duplas e duas ligações simples.
  - d) uma ligação tripla e duas ligações simples.
  - e) duas ligações duplas e uma ligação simples.
- 4) Dos compostos abaixo, qual não realiza ligação iônica?
- a) NaCl
  - b) Mg(Cl)<sub>2</sub>
  - c) CaO
  - d) HCl
  - e) Na<sub>2</sub>O

- 5) Da combinação química entre os átomos de magnésio ( $Z=12$ ) e nitrogênio ( $Z=7$ ) pode resultar a substância de fórmula:
- $Mg_3N_2$
  - $Mg_2N_3$
  - $MgN_3$
  - $MgN_2$
  - $MgN$
- 6) A propriedade que pode ser atribuída à maioria dos compostos iônicos (isto é, aos compostos caracterizados predominantemente por ligações iônicas entre as partículas) é:
- dissolvidos em água, formam soluções ácidas.
  - dissolvem-se bem em gasolina, diminuindo sua octanagem.
  - fundidos (isto é, no estado líquido), conduzem corrente elétrica.
  - possuem baixos pontos de fusão e ebulição.
  - são moles, quebradiços e cristalinos.
- 7) O grupo de átomos que é encontrado na forma monoatômica pelo fato de serem estáveis é:
- Halogênios
  - Calcogênios
  - Metais Alcalinos Terrosos
  - Metais Alcalinos
  - Gases Nobres
- 8) Para que átomos de enxofre e potássio adquiram configuração eletrônica igual à de um gás nobre, é necessário que: dados: S ( $Z = 16$ ); K ( $Z = 19$ ).
- o enxofre receba 2 elétrons e que o potássio receba 7 elétrons.
  - o enxofre ceda 6 elétrons e que o potássio receba 7 elétrons.
  - o enxofre ceda 2 elétrons e que o potássio ceda 1 elétron.
  - o enxofre receba 6 elétrons e que o potássio ceda 1 elétron.
  - o enxofre receba 2 elétrons e que o potássio ceda 1 elétron.