



COLÉGIO DE APLICAÇÃO DOM HÉLDER CÂMARA
AVALIAÇÃO: EXERCÍCIOS COMPLEMENTARES III

DISCIPLINA: CIÊNCIAS QUÍMICA
PROFESSOR(A): PEDRO PARVENA
ALUNO(A) _____

DATA: ____ / ____ / ____

TURMA: ____ M

SÉRIE: 9º ANO



DATA PARA ENTREGA: ____ / ____ / ____

ORIENTAÇÕES IMPORTANTES!

- ⇒ *Leia a atividade avaliativa atentamente.*
- ⇒ *Não pode haver rasura e uso de corretivo.*
- ⇒ *As respostas têm que estar no local próprio e à caneta, para que sejam consideradas.*
- ⇒ *Responda com caneta azul ou preta não deixe nada a lápis.*

1) P e Cl têm, respectivamente, 5 e 7 elétrons na camada de valência. Qual é o tipo de ligação formada?

R _____

2) Quando o elemento X ($Z = 19$) se combina com o elemento Y ($Z = 17$), obtém-se um composto, cuja fórmula molecular e cujo tipo de ligação são, respectivamente:

- a) XY e ligação covalente apolar.
- b) X₂Y e ligação covalente fortemente polar.
- c) XY e ligação covalente coordenada.
- d) XY₂ e ligação iônica.
- e) XY e ligação iônica.

3) Quando um átomo cede elétrons, adquire carga positiva e passa a ser chamado de cátion. Quando um átomo recebe elétrons, adquire carga negativa e passa a ser chamado de ânion. Qual o nome dado à ligação química entre um cátion e um ânion?

R _____

4) A ligação química entre um metal e um ametal é denominada:

- a) iônica
- b) covalente
- c) metálica
- d) catiônica
- e) aniônica

5) Que tipo de ligação ocorre entre o sódio ($Z = 11$) e o cloro ($Z = 17$)?

R _____

6) Dê o nome dos seguintes ácidos :

a) HNO_2

b) HClO_4

7) Qual seria a coloração de um ácido quando adicionamos tornassol no mesmo?

R

8)) O H_3PO_3 possui nomenclatura igual a:

- a) ácido fosfídrico
- b) ácido fosforoso
- c) ácido fosfórico
- d) ácido hipofosforoso
- e) ácido perfosfórico

9) Defina o que vem a ser uma pirólise.

R
