

PLANO DE AULA

IDENTIFICAÇÃO:

TURMA: 1º ano	
DISCIPLINA: QUÍMICA	
PROFESSOR: EDVALDO MATHEUS SANTOS CARVALHO	
DATA: 11/11/2019	CH: 2 AULAS DE 50 MIN

TEMA DA AULA: LIGAÇÕES QUÍMICAS

OBJETIVO GERAL
<ul style="list-style-type: none">• Compreender o conceito de ligações químicas e conseguir identificar os diferentes tipos existentes (iônica covalente e metálica).
OBJETIVOS ESPECÍFICOS
<ul style="list-style-type: none">• Conceituar e entender o significado de ligações químicas.• Entender a formação de uma ligação iônica.• Reconhecer uma ligação covalente.• Conceituar o modelo de ligação metálica.

CONTEÚDOS
CONCEITUAIS:
<ul style="list-style-type: none">• Tipos de ligação, características e propriedades.• Estabilidade e regra do octeto.• Ligação iônica.• Ligação covalente.• Ligação metálica.
PROCEDIMENTAIS:
<ul style="list-style-type: none">• Diferenciar os tipos de ligação.

AValiação
<ul style="list-style-type: none">• A avaliação se dará por meio de uma atividade para casa composta por 5 questões que abordarão os conteúdos trabalhados em sala.

RECURSOS DIDÁTICOS:

- Notebook/Computador, Projetor, Slides, Quadro Branco, Pincel (Opcional) apagador (Opcional).

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS:

- <<https://www.google.com/amp/s/m.exercicios.brasilecola.uol.com.br/amp/exercicios-quimica/exercicios-sobre-ligacao-covalente.htm>>. Acessado em: 09/11/2019, às 22h: 55min.
- <<https://m.exercicios.mundoeducacao.bol.uol.com.br/exercicios-quimica/exercicios-sobre-ligacoes-ionicas-ligacoes-ionicas.htm>>. Acessado em: 09/11/2019, às 22h: 56min.
- <<https://m.exercicios.mundoeducacao.bol.uol.com.br/exercicios-quimica/exercicios-sobre-ligacao-metalica.htm>> Acessado em: 09/11/2019, às 22h: 57min.

- 1) Dos compostos abaixo, qual não realiza ligação iônica?
- (A) NaCl
 - (B) Mg(Cl)₂
 - (C) CaO
 - (D) HCl
 - (E) Na₂O
- 2) Qual das alternativas a seguir apresenta substâncias formadas somente por meio de ligações covalentes?
- A) K₂SO₄, CO, CO₂, Na₂O
 - B) Si, Grafita, P₄, N₂, Zn
 - C) NaCl, AsCl₃, CCl₄, TiCl₄
 - D) H₂SO₄, HNO₃, PCl₅
- 3) A propriedade que todo metal possui de conduzir calor deve-se:
- A) À ruptura das ligações metálicas.
 - B) À existência de elétrons livres
 - C) À existência de prótons livres.
 - D) Ao núcleo dos átomos dos metais, que possui um número muito grande de prótons.
 - E) Ao ponto de fusão baixo.
- 4) Marque a alternativa em que todos os compostos possuem somente ligações iônicas:
- A) CaO, MgCl₂, HCl
 - B) NaCl, CaCl₂, CaO
 - C) PF₃, NaCl, NH₃
 - D) Na₂O, SrCl₂, H₂O
 - E) O₂, NH₃, MgCl₂
- 5) Dados: O (Z=8); C (Z=6); F (Z=9); H (Z=1). A molécula que apresenta somente uma ligação covalente normal é:
- A) F₂
 - B) O₂
 - C) CO
 - D) O₃
 - E) H₂O