

Plano de Aula – 18/11/2019

Data: 18/11/2019 Duração: 45 min.

Dados de Identificação:

Escola: Instituto Federal do Rio Grande do Norte – campus Currais Novos

Professora: Mallena Alves Medeiros Nóbrega.

Disciplina: Química Turma: “Vespertino” Série: 1^a Período: Vespertino

Tema: Polaridade

Objetivo geral: Fazer uma revisão de polaridade através de uma aula interdisciplinar relacionando a escrita em inglês com o conteúdo. De forma que consigam identificar substâncias polares e apolares no seu cotidiano mesmo estando escritas em inglês.

Conteúdo programático:

Eletronegatividade; Polaridade das ligações; Polaridade das moléculas;

Metodologia:

A aula será ministrada de forma expositiva com auxílio de slides, inicialmente será dada uma problemática para que os alunos possam responder ao final da aula junto a atividade abordando os conteúdos abordados, será feita uma revisão começando com o assunto de eletronegatividade, em seguida polaridade das ligações (ligações iônicas e covalentes) por fim a polaridade das moléculas utilizando exemplos do cotidiano.

Recursos didáticos: Quadro, piloto, slides e papel A4.

Avaliação: A interação dos estudantes durante a aula e resolução da atividade.

Referência Bibliográfica

[https://chem.libretexts.org/Bookshelves/Physical_and_Theoretical_Chemistry_Textbook_Maps/Supplemental_Modules_\(Physical_and_Theoretical_Chemistry\)/Physical_Properties_of_Matter/Atomic_and_Molecular_Properties/Molecular_Polarity](https://chem.libretexts.org/Bookshelves/Physical_and_Theoretical_Chemistry_Textbook_Maps/Supplemental_Modules_(Physical_and_Theoretical_Chemistry)/Physical_Properties_of_Matter/Atomic_and_Molecular_Properties/Molecular_Polarity) (acessado: 15/11/2019).

<https://byjus.com/chemistry/polarity/> (acessado: 15/11/2019).

ATKINS Peter; JONES, Loretta . Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012. 922 p.

ANEXO

Polarity activity

Name: _____

Year / class: _____ Teacher: _____ Date: ____/____/____

1) Identify each bond as ionic, polar covalent or non-polar covalent

- a) Hbr
- b) H₂O
- c) BrCl
- d) NH₃
- e) KF

2) Arrange the following bonds from most to least polar

- a) N-F O-F C-F
- b) C-F N-O Si-F
- c) Cl-Cl B-Cl S-Cl

3) What is the difference of a nonpolar and polar molecule?