

## 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<sup>a</sup> 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) H<sub>2</sub>O
- c) BrCl
- d) NH<sub>3</sub>
- 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?