

Disciplina:	Química Geral e Experimental
Prof.(a):	Carlos Roberto da Silva Júnior
Aula:	1 – Modelos atômicos, tabela periódica e ligação química.
Semestre:	1º flex e 2º regular.

Aula Atividade

Objetivo da Atividade:

- Integrar os alunos aos conteúdos abordados na Tele aula da disciplina de Química Geral e Experimental do curso de Engenharia de Produção e Engenharia da Computação.
- Representação de compostos químicos, suas propriedades de acordo com a tabela periódica, e suas formas de ligação.

Orientações:

Caro Aluno,

O nitrato de sódio, NaNO_3 , é um composto químico cristalino, inodoro e incolor. É solúvel em água, álcool e amônia líquida. Encontra aplicações na fabricação de nitrato de potássio, fertilizantes e explosivos. Também é usado em algumas carnes enlatadas para preservar a cor. Encontrado na natureza, os maiores depósitos naturais estão no Chile, Peru, Argentina e Bolívia. Por isso, também chamado salitre do Chile.

Agora, discuta, responda e represente sobre os seguintes pontos em relação ao nitrato de sódio:

- ✓ Nesta molécula, qual é o cátion e qual é o ânion?
- ✓ Qual é o tipo de ligação química existente?
- ✓ A regra do octeto é obedecida?
- ✓ Faça a distribuição eletrônica de Lewis do Na (sódio).
- ✓ Represente os orbitais atômicos dos elementos presentes e faça a distribuição dos elétrons de acordo com as regras de Hund.
- ✓ Quais são as famílias e os grupos da tabela periódica o Na (sódio) pertence, e quais características ou propriedades estão relacionados à sua posição na tabela.
- ✓ Por fim, quais são os números de oxidação de todos os elementos presentes neste composto químico.

Observações:

Estaremos no chat para auxiliá-los nas dúvidas!

Caro Aluno,

Peça para o tutor de sala enviar suas dúvidas pelo Chat Atividade para que o professor possa esclarecê-las.

Tenham um ótimo trabalho!
Prof. Carlos Roberto da Silva Júnior

