# Santos

#### PREFEITURA DE SANTOS

Secretaria de Educação



UME: Edméa Ladevig.

Ano: 9°A e B. Componente Curricular: Ciências.

Professora: Barbara Carolina.

Período de 31/03/2021 a 16/04/2021.

Aluno:

Olá, turma!

Copiem os textos e mantenham o caderno de Ciências em dia!

Essa lição estará disponível no google sala de aula que é o nosso canal de comunicação oficial das aulas remotas.

Se possível, respondam a atividade no formulário do google sala de aula. Se não for possível responder no formulário, sigam as instruções:

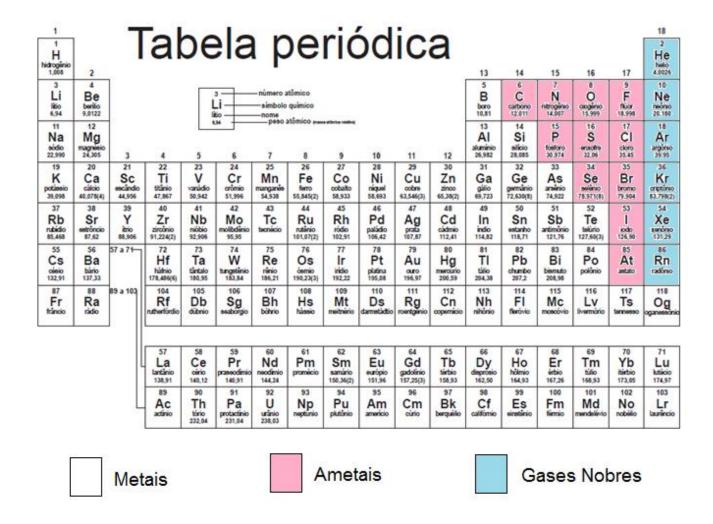
- > Em uma folha coloque: nome, número e sala.
- Copie a questão e responda.
- > Mande por foto no google sala de aula ou entregue na escola.

Perguntem as dúvidas, estudem com responsabilidade e bom trabalho!

## CLASSIFICAÇÃO DOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Os elementos químicos, com exceção do <a href="https://www.netais">hidrogênio</a>
(H), podem ser reunidos em três grupos: metais, ametais (não metais) e gases nobres.

(Não é para copiar a tabela periódica).



#### Metais

São elementos químicos que possuem várias propriedades específicas, como brilho, condutibilidade elétrica e térmica, maleabilidade e ductilidade.

Outra propriedade dos metais é a facilidade com que formam cátions, isto é, íons positivos.

Em condições ambientais normais, apresentam-se sólidos.

O mercúrio (Hg) é o único metal líquido.

Nem sempre um metal puro apresenta as propriedades desejáveis para determinadas aplicações. Por causa disso, são produzidas as <u>ligas metálicas</u>, em que dois ou mais metais são misturados.

O <u>bronze</u> resulta da mistura de cobre (Cu) e estanho (Sn), e o latão, da mistura de cobre (Cu) e zinco (Zn).

A maioria das ligas é formada por dois ou mais metais, mas algumas contêm <u>ametais</u>, como o <u>carbono</u> ( $\mathbf{C}$ ). A liga mais usada desse tipo é o aço ( $\mathbf{Fe} + \mathbf{C}$ ).

#### Ametais

São maus condutores elétricos, quase não apresentam brilho, não são maleáveis nem dúcteis e tendem a formar ânions, isto é, íons negativos.

Exemplos: nitrogênio (N), flúor (F), cloro (Cl), iodo (I).

#### Gases Nobres

Constituem cerca de 1% do <u>ar atmosférico</u>. São também denominados gases raros ou inertes, porque é muito difícil se conseguir compostos com eles. Os gases nobres são: hélio (He), neônio (Ne), argônio (Ar), criptônio (Kr), xenônio (Xe) e radônio (Rn).

### Atividade de pesquisa:

Pesquise uma utilidade de um gás nobre a sua escolha: