

# CIÉNCIAS

## AVALIAÇÃO DE CIÉNCIAS



**NOME:**

**DATA: 29/09/2020**

**TURMA: NONO ANO**

**CONTEÚDOS: capítulo 4**

**1- Ligue corretamente os termos e suas características  
relacionado as ligações químicas**

IÔNICA

LIGAÇÃO QUE COMPARTILHA ELÉTRONS

COVALENTE

LIGAÇÃO COM TRASFERÊNCIA DE ELÉTRONS

METÁLICA

OCORRE ENTRE METAIS

**2- MARQUE SOMENTE AS ALTERNATIVAS CORRETAS**

AS SUBSTÂNCIAS IÔNICAS CONDUZEM CORRENTE ELÉTRICA NO ESTADO SÓLIDO E LÍQUIDO

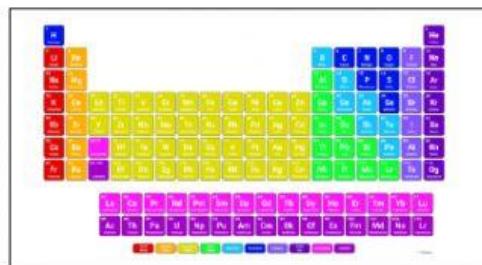
AS SUBSTÂNCIAS COVALENTES SÓ CONDUZEM CORRENTE ELÉTRICA NO ESTADO SÓLIDO

AS SUBSTÂNCIAS METÁLICAS CONDUZEM CORRENTE ELÉTRICA NO ESTADO SÓLIDO E LÍQUIDO

AS SUBSTÂNCIAS IÔNICAS APRESENTAM TEMPERATURAS DE FUSÃO BAIXA

**3- NA NATUREZA EXISTEM ALGUNS ÁTOMOS NÃO COMBINADOS,  
OU SEJA, NÃO SE LIGAM A NENHUM OUTRO ÁTOMO. A ESTES  
DAMOS O NOME DE:**

- A) METAIS
- B) AMETAIS
- C) GASES NOBRES
- D) COVALENTES



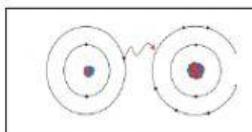
**4- GILBERTO NEWTON LEWIS EM UMA DAS SUAS TEORIAS  
SOBRE O ÁTOMO AFIRMOU “ *Os átomos precisam terminar com***

*oito elétrons na sua última camada. ESTE ENUNCIADO DETERMINOU A:*

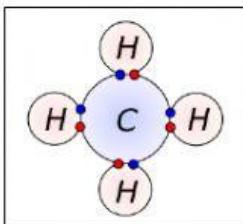
- A) CAMADA DE VALÊNCIA**
- B) AS LIGAÇÕES QUÍMICAS**
- C) A REGRA DO OCTETO**
- D) A TABELA PERIÓDICA**



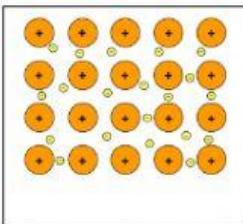
**5- LIGUE AS IMAGENS A SEU CONCEITO:**



**METÁLICA**



**COVALENTE**



**IÔNICA**