

AVALIAÇÃO DE CIÊNCIAS



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

☐

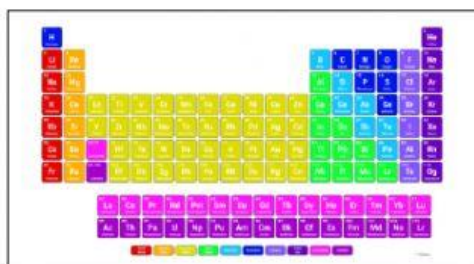
AS SUBSTÂNCIAS METÁLICAS CONDUZEM CORRENTE ELÉTRICA NO ESTADO SÓLIDO E LÍQUIDO

☐

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



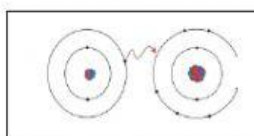
4- GILBERTO NEWTON LEWIS EM UMA DAS SUAS TEORIAS SOBRE O ÁTOMO AFIRMOU “ *Os átomos precisam terminar com*

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

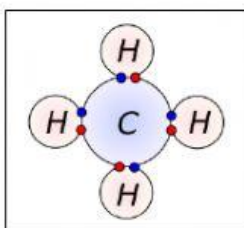
- A) CAMADA DE VALÊNCIA**
- B) AS LIGAÇÕES QUÍMICAS**
- C) A REGRA DO OCTETO**
- D) A TABELA PERIÓDICA**



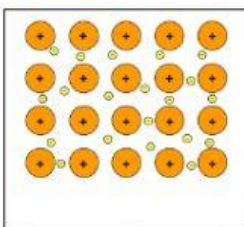
5- LIGUE AS IMAGENS A SEU CONCEITO:



METÁLICA



COVALENTE



IÔNICA