CIENCIAS

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 TRASFERÊNCA 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:

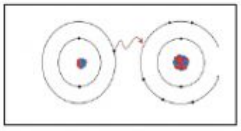
A) METAIS
B) AMETAIS
C) GASES NOBRES
D) COVALENTES

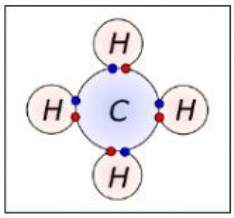
4- GILBERTO NEWTON LEWIS EM UMA DAS SUAS TEORIAS SOBRE O ÁTOMO AFIRMOU " ***Os átomos precisam terminar com***

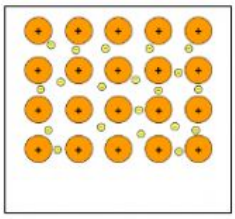
oito elétrons na sua última camada. **ESTE ENUNCIADO DETERMINOU A:**

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