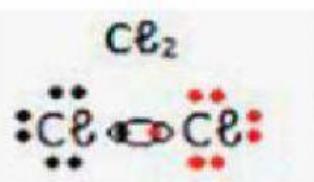


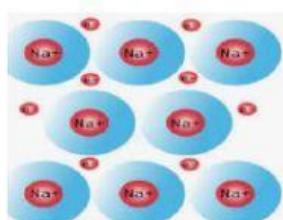
ATIVIDADES DE QUÍMICA

NOME DO ALUNO: _____

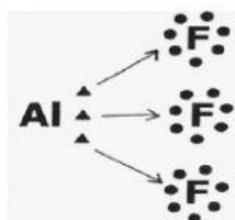
1) Dados os esquemas representativos das ligações químicas, relate o esquema à ligação química correspondente: (arraste o modelo para dentro do quadrado).



LIGAÇÃO IÔNICA:
TRANSFERÊNCIA
DE ELÉTRONS



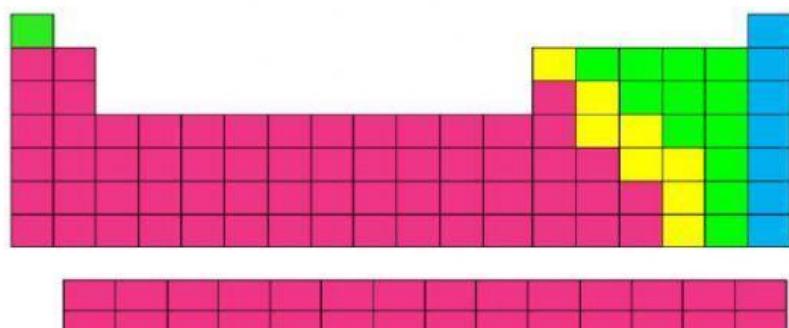
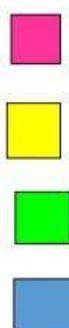
LIGAÇÃO COVALENTE:
COMPARTILHAMENTO
DE ELÉTRONS



LIGAÇÃO METÁLICA:
NUVEM OU MAR DE
ELÉTRONS
SEMILIVRES

2) Crie a legenda da tabela periódica abaixo, arrastando o quadradinho colorido para o nome do grupo correspondente.

- | | |
|----------------------|--------------|
| <input type="text"/> | AMETAIS |
| <input type="text"/> | GASES NOBRES |
| <input type="text"/> | METAIS |
| <input type="text"/> | SEMIMETAIS |



3) Complete as frases arrastando os termos para os espaços correspondentes.

metálica

gases nobres

iônica

covalente

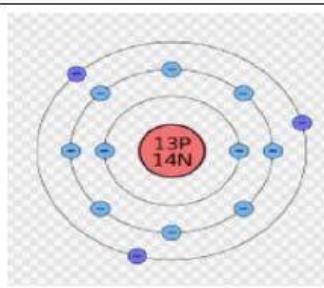
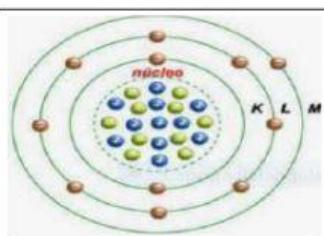
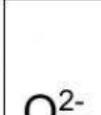
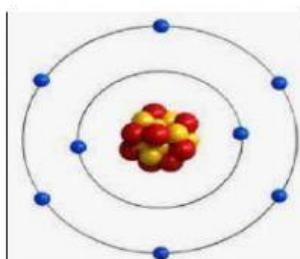
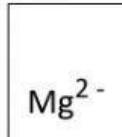
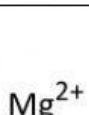
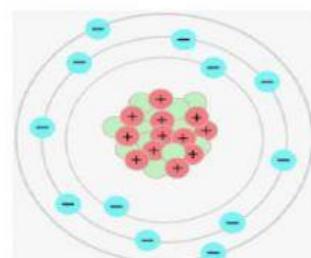
a) Toda ligação entre os átomos é acompanhada de uma liberação de energia. Isso significa que os átomos são mais estáveis ligados uns aos outros do que isolados. Em condições normais, os únicos elementos cujos átomos são estáveis na forma isolada são os _____.

b) Denomina-se ligação _____ aquela que ocorre pela atração elétrica de cátions e ânions.

c) Na ligação _____ ocorre um compartilhamento de elétrons entre os átomos.

d) Na ligação _____ ocorre uma atração elétrica entre os elétrons semilivres e os cátions do metal.

4) Com base no modelo atômico de Bohr que traz os elétrons da camada de valência, marque um X no íon formado pelo átomo ao realizar uma ligação química.



5) (FMJ SP/2013)

Um átomo neutro de um elemento químico apresenta um elétron na última camada. É correto afirmar que esse átomo

- a) tem tendência a perder 2 elétrons para se estabilizar.
- b) é um gás nobre.
- c) pertence à família 2 da classificação periódica.
- d) tem tendência a perder 1 elétron para se estabilizar.
- e) pertence à família 5 da classificação periódica.

6) A propriedade que todo metal possui de conduzir calor deve-se:

- a) à ruptura das ligações metálicas.
- b) à existência de elétrons livres.
- c) à existência de prótons livres.
- d) ao núcleo dos átomos dos metais, que possui um número muito grande de prótons.
- e) ao ponto de fusão baixo.

7) Um elemento X, pertencente à família (1A) da tabela periódica, forma ligação química com outro elemento Y da família (6A). Qual a fórmula do composto formado e o tipo de ligação entre X e Y?

- a) XY, iônica
- b) XY₂, iônica
- c) X₂Y, iônica
- d) X₂Y, covalente

