

## Ligações Químicas

1. Duas substâncias sólidas, x e y, apresentam propriedades listadas na tabela adiante:

Propriedades	Substâncias	
	x	y
Solubilidade em H <sub>2</sub> O	solúvel	insolúvel
Solubilidade em CCl <sub>4</sub>	insolúvel	solúvel
Ponto de fusão [°C]	880	114
Condutividade elétrica no estado sólido	não conduz	não conduz
Condutividade da solução em solvente adequado	conduz	não conduz

Baseado nestas afirmações pode-se afirmar que:

- x é substância molecular e y é substância iônica.
- x é substância iônica e y é substância molecular.
- x é substância metálica e y é substância iônica.
- x e y são substâncias moleculares.
- x e y são substâncias iônicas.

2. O átomo "A" pertence à família dos metais alcalinos terrosos da tabela periódica. O átomo "B" pertence à família dos halogênios da tabela periódica. O composto resultante da ligação entre os átomos "A" e "B" é

- um sal do tipo A<sub>2</sub>B - iônico.
- um sal do tipo AB<sub>2</sub> - iônico.
- uma base do tipo AB<sub>2</sub> - molecular.
- um sal do tipo AB<sub>2</sub> - molecular.
- uma base do tipo A<sub>2</sub>B - iônico.

3. Considere 4 elementos químicos representados por: X, A, B e C. Sabe-se que:

- os elementos A e X pertencem ao mesmo grupo da tabela periódica;
- A, B e C apresentam números atômicos consecutivos, sendo o elemento B um gás nobre.

É correto afirmar que:

- o composto formado por A e C é molecular e sua fórmula é AC.
- o composto formado por A e C é iônico e sua fórmula é CA.
- O composto AX apresenta ligação coordenada, sendo sólido a 20°C e 1 atm.
- Os elementos A e X apresentam eletronegatividades idênticas, por possuírem o mesmo número de elétrons na última camada.
- C é um metal alcalino-terroso e forma um composto molecular de fórmula CX<sub>2</sub>.

## Gabarito

1. B
2. B
3. B