



- c) O átomo A é menos eletronegativo que B  
d) B é um ametal e faz ligação iônica com A  
e) AB é formada por uma ligação eletrovalente
- 6) Marque a alternativa correta (Dados de Z: Na-11, Ru-44, I-53, Cl-17, Si-14)  
a) Ru possui um volume atômico menor que Na  
b) O átomo Cl é maior que o átomo I  
c) Cl possui raio atômico maior que Si  
d) Ru é menos denso que o Cl  
e) Na possui maior afinidade eletrônica que Cl
- 7) Sobre as moléculas  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{NH}_3$  e  $\text{CO}_2$ , identifique a alternativa incorreta (Dados Z: S-16, N-7, C-6, O-8)  
a) A molécula  $\text{CO}_2$  possui momento dipolar diferente de zero.  
b)  $\text{NH}_3$  possui geometria piramidal trigonal pois apresenta 2 elétrons não compartilhados no átomo central  
c)  $\text{NH}_3$  possui ponto de ebulição maior que  $\text{H}_2\text{S}$   
d) As moléculas de  $\text{H}_2\text{S}$  se ligam por interações dipolo-dipolo  
e) O composto  $\text{H}_2\text{S}$  é solúvel em água
- 8) Um elemento A, com 2 elétrons de valência, e outro B com 6 elétrons de valência, combinam-se. Identifique a proposição incorreta.  
a) A substância AB é formada por uma ligação iônica  
b) B possui maior eletronegatividade que A  
c) A solubilidade de AB em água é baixa  
d) AB possui alto ponto de fusão  
e) A possui menor afinidade eletrônica que B
- 9) Sobre os compostos  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{AsH}_3$ ,  $\text{CH}_4$ , identifique a resposta correta (Dados família: Si-4A, O-6A, As-5A, C-4A)  
a) A molécula  $\text{SiO}_2$  é apolar  
b) A molécula  $\text{AsH}_3$  possui geometria trigonal plana  
c)  $\text{CH}_4$  é solúvel em água  
d)  $\text{SiO}_2$  possui geometria angular  
e) A molécula  $\text{CH}_4$  possui geometria octaédrica
- 10) Sobre o ácido sulfúrico ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ), identifique a proposição correta (Dados família: S-6A - 3º período, O-6A - 2º período)  
a) Esse ácido é formado por quatro ligações sigma e três coordenadas dativa  
b) Os átomos desse ácido interagem por Forças de van der Waals  
c) Moléculas de ácido sulfúrico podem se combinar por ligações de hidrogênio  
d) As moléculas desse ácido interagem por forças de London  
e) Esse ácido possui baixo ponto de ebulição