



01.

- A. (V) O fósforo está fazendo 6 ligações (12 elétrons de valência). Se encontra com octeto expandido.
 B. (F) O fósforo apenas completa o octeto.
 C. (V) O fósforo está fazendo 5 ligações (10 elétrons de valência). Se encontra com octeto expandido.
 D. (V) A expansão só é possível a partir do 3º período da tabela periódica, ou seja, com a participação de orbitais do tipo "d".

Resposta: B

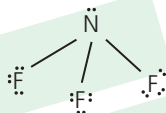
02.

- (V) A disposição dos átomos é laminar.
 (F) Em torno dos átomos de carbono do grafite temos uma disposição trigonal.
 (F) O diamante possui um arranjo espacial tetraédrico, em torno de cada carbono.
 (V) O fulereno possui geometria esférica (geodésica).
 (F) Um mol independente da entidade possui $6,02 \cdot 10^{23}$ unidades.

Resposta: V – F – F – V – F

03.

- A. (V) No PCl_5 o fósforo apresenta hibridação sp^3d .
 B. (F) No CH_3Cl há um momento dipolar resultante (molécula polar), enquanto no CCl_4 não há (molécula apolar).
 C. (F) A ligação é predominantemente iônica.
 D. (F) A ligação metálica é entre metais, independente da família.
 E. (F) A molécula do NF_3 apresenta uma geometria piramidal ou pirâmide trigonal.



Resposta: A

04.



Hibridação sp^2

05.

A configuração do item B apresenta somente elétrons emparelhados, dessa forma não poderia fazer ligações covalentes normais.

Resposta: B