

QUÍMICA – Área II

Questão 31

- A questão se refere a distribuição eletrônica do íon Co^{3+} e não do átomo de cobalto. E ainda, nesse caso, ($Z > 21$) o orbital 3d tem menos energia que o orbital 4s. MANTEMOS O GABARITO.

- Nesse caso, ($Z > 21$) o orbital 3d tem menos energia que o orbital 4s. MANTEMOS O GABARITO.

- RECURSO IMPROCEDENTE

Questão 35

Argumento não procedente. A expressão da constante de equilíbrio pode ser sim escrita incluindo a concentração de H_2O e isso não altera o sentido conceitual da questão. MANTEMOS O GABARITO.

- RECURSO IMPROCEDENTE

Questão 38

Argumento improcedente. Só há uma alternativa correta e a propósito são conhecidos vários compostos para os quais a teoria do octeto não é válida (BH_3 , BF_3 , SF_6 , PCl_5 , IF_7 ...) e entre eles o N_2O , como se pode observar pela estrutura de Lewis apresentada na questão. MANTEMOS O GABARITO.

- RECURSO IMPROCEDENTE

Questão 40

Argumento improcedente. Uma das maneiras de encontrar teoricamente a entalpia de formação de um composto é a partir das entalpias (ou energias, ou calor) de ligação, até porque a formação do produto decorre das ligações químicas que são formadas. A quebra de ligações é sempre um processo endotérmico, enquanto que a formação de ligações é sempre exotérmico. O saldo energético corresponde a ΔH do composto formado. MANTEMOS O GABARITO.

- RECURSO IMPROCEDENTE