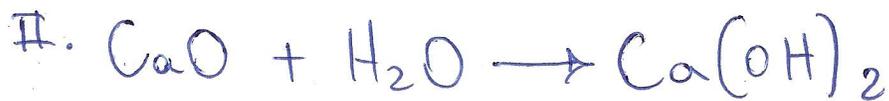
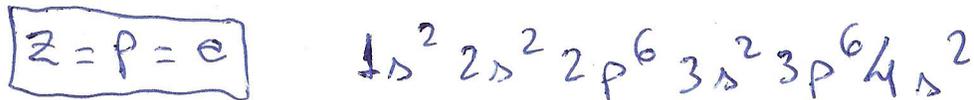


QUESTÃO 54:

RESPOSTA CORRETA: LETRA D

I. DISTRIBUINDO ELETRONICAMENTE OS ELÉTRONS DO CÁLCIO, TEMOS:



IV. ÓXIDOS BÁSICOS POSSUEM CARÁTER IÔNICO, FORMADOS, NA SUA MAIORIA POR METAIS, ELEMENTOS QUE SÃO ALTAMENTE ELETROPositivos, APRESENTANDO NORMALMENTE CARGA +1 OU +2. PORTANTO O ÓXIDO DE CÁLCIO (CaO) REALMENTE É UM ÓXIDO BÁSICO.

QUESTÃO 55:

RESPOSTA CORRETA: LETRA D

I. O ELEMENTO (A) REALMENTE É UM GÁS NOBRE, PORQUE POSSUI 18 e⁻ E SE ENCONTRA NA FAMÍLIA 18 E AINDA PORQUE POSSUI 8 e⁻ NA ÚLTIMA CAMADA, CONDIÇÃO DE UM ÁTOMO ESTÁVEL.

II. O ELEMENTO (B) POSSUI 35 e⁻, PORTANTO ESTÁ NA FAMÍLIA 17.

III. OS ELEMENTOS A, B e D POSSUEM OS ÚLTIMOS ELÉTRONS EM SUBNÍVEIS D OU P, CONDIÇÃO ESTA PARA SEREM REPRESENTATIVOS.

O ELEMENTO C POSSUI ELÉTRONS NO ÚLTIMO SUBNÍVEL d, CONDIÇÃO PARA SER DE TRANSIÇÃO.