

QUESTÕES OBJETIVAS

QUESTÃO 17

Gab: B
1s²
2s² 2p⁶
3s² 3p² → 4 elétrons de valência Z=14 família 4A

QUESTÃO 18

Gab: D

QUESTÃO 19

Gab: E
Os números quânticos identificam os elétrons, uma vez que dois elétrons em uma mesma eletrosfera não apresentam o mesmo conjunto de números quânticos.

QUESTÃO 20

Gab: E
Mendeleev organizou os elementos em ordem crescente de massa atômica, já Moseley ordenou de forma crescente de número atômico.

QUESTÃO 21

Gab: B
Os três elementos são do 4º período da tabela periódica, por terem 4 camadas em suas eletrosferas, sendo os 3 das famílias 8B

QUESTÃO 22

Mesmo tendo 2 elétrons de valência o Hélio é inerte, assim como os outros gases nobres. O nitrogênio por ter 5 elétrons de valência e ser representativo, está na família 5A

QUESTÃO 23

Gab: E
Característica de todos metais de transição externa

QUESTÃO 24

Gab: D
79-45 = 34 prótons → Se (Família 6A)
Grupo 16

QUESTÕES DISCURSIVAS

QUESTÃO 09

- a) Se
- b) 38

QUESTÃO 10

- a) Mendeleev organizou os elementos em ordem crescente de massa atômico, já Moseley organizou em ordem crescente de número atômico.
- b) 1s²
2s²2p⁶
3s² 3p⁶ 3d¹⁰
4s² 4p⁶ 4d¹⁰
5s² 5p³
5 camadas na eletrosfera → 5º período
5 elétrons de valência com subnível mais energético do tipo p → 5A

QUESTÃO 11

- a) 4º período
7A
- b) 6º período
4B

QUESTÃO 12

Periódica, uma vez que a propriedade oscila com o aumento do número atômico

QUESTÃO 13

- a) Sim, 8B
- b) Não