

COLÉGIO: _____

NOME: Nº 9º /...../.....

1. Complete o quadro com as informações solicitadas:

Nome	Símbolo	Z	A	n	ē	Distribuição Linus Pauling	Distribuição nas camadas
Alumínio							
Cloro							
Lítio							
Magnésio							
Potássio							

2. Um elemento tem 16 prótons e 12 nêutrons. Quantos elétrons ele tem?
3. Se um elemento tem 16 elétrons, 16 prótons e 16 nêutrons. Qual sua massa?
4. Se um elemento tem 15 prótons, 15 elétrons e 16 nêutrons. Que elemento é esse?
5. Quais são os elementos da família 1 A?.....
6. Quais os gases nobres?
7. Qual o elemento cujo número atômico é 36?
8. Quais os elementos que iniciam com a letra I?
9. Cite 10 metais:,,,,,,,, e
10. Cite 5 gases:,,, e
11. Cite 2 elementos líquidos: e
12. Cite o elemento essencial à respiração humana:
13. Qual o tipo de ligação que ocorre quando existe um metal? (.....) iônica (.....) covalente
14. Na isobaria, o que é igual? (.....) massa (.....) número atômico (.....) nêutrons
15. Quais as camadas eletrônicas?
16. Quais são os subníveis de energia (dos elétrons)?
17. Quais os períodos?
18. Quantas famílias temos na tabela periódica?
19. Qual a quantidade máxima de elétrons em cada nível (de energia)?
20. Como está organizada a tabela periódica dos elementos?