

Colégio _____/_____/_____

NOME _____ N° _____ 9° _____

AVALIAÇÃO DE CIÊNCIAS (1) - 1º Bimestre - Introdução à Química

01. Coloque V para verdadeiro e F para falso:

- a) () A massa do flúor é 16.
- b) () O número de prótons é o mesmo de nêutrons.
- c) () Xenônio é um gás nobre.
- d) () O n° de nêutrons do cálcio é 20.
- e) () São sete períodos na tabela periódica.
- f) () P é o símbolo do fósforo.
- g) () K é um metal sólido.
- h) () Au, Ag, Fe são metais.
- i) () Oxigênio pertence ao 4º período.
- j) () A massa do Einstênio, segundo Mendeleev, é 235.

02. Analise as questões e faça o somatório das corretas:

- 01. *Matéria é tudo o que tem massa e ocupa lugar no espaço.*
- 02. *No vácuo não existe ar.*
- 04. *Plasma é o 4º estado físico da matéria.*
- 08. *Solidificação é a passagem do estado sólido para o líquido.*
- 16. *O átomo apresenta troposfera, mesosfera, eletrosfera e ionosfera.*
- 32. *Os tipos vaporização são: calefação (brusca), ebulição (rápida) e evaporação (lenta).*
- a) 53 b) 55 c) 39 d) 47 e) 45

03. Faça a distribuição eletrônica conforme as camadas eletrônicas e o diagrama de Linus Pauling:

- a) C (6)
- b) He (2)
- c) S (16)
- d) Mn (25)
- e) Ca (20)
- f) I (53)

04. Complete o quadro:

Nome	Família	Período	Z	A	n	Distribuição nas camadas
Na						
Pb						

05. Em que Dmitri Mendeleev se baseou para organizar a tabela periódica?

06. Cite 2 propriedades gerais da matéria:..... e

07. Cite um exemplo de inércia:.....

08. Preencha a tabela:

Símbolo	nome	A	Z	n	p	ē	Distribuição dos elétrons nas camadas
Hg							
Ag							
Br							
Cr							
Fe							