

Colégio \_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_

NOME \_\_\_\_\_ Nº \_\_\_\_\_ 9º \_\_\_\_\_

**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 nº 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 Einstênia, 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), ebulação (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							