

E. M. E. F. Profa Guajarina Menezes Silva Professor(a): Alessandra Barros Nome: _____ Componente curricular: Ciências turma: _____ Atividade avaliativa 2.2 – Tabela Periódica e estruturas atômicas	CRITÉRIOS	
	ATIV 2.1	
	ATIV 2.2	
	NOTA GERAL	

01) O nome que se dá ao íon carregado negativamente é:

- a) ( ) cátion.
- b) ( ) ânion.
- c) ( ) próton.
- d) ( ) elétron.
- e) ( ) neutro.

02) Quando se compara o átomo neutro do enxofre com o íon sulfeto ( $S^{2-}$ ), verifica-se que o segundo possui:

- a) ( ) um elétron a mais e mesmo número de nêutrons.
- b) ( ) dois nêutrons a mais e mesmo número de elétrons.
- c) ( ) dois elétrons a mais e mesmo número de prótons.
- d) ( ) um elétron a mais e mesmo número de prótons.
- e) ( ) dois prótons a mais e mesmo número de elétrons.

03) Ao falarmos que 17 é o número atômico do cloro é o mesmo que dizer que:

- a) ( ) existem 17 núcleos do átomo de cloro.
- b) ( ) o cloro tem 17 elétrons no núcleo.
- c) ( ) o cloro ocupa o 17º lugar na série dos não-metais.
- d) ( ) o átomo do cloro possui 17 prótons no núcleo.
- e) ( ) o cloro faz parte da família dos calcogênios.

04) Para a produção de utensílios domésticos, como pratos, panelas e canecas, usam-se porcelana, ferro, alumínio, vidro e plástico. Se você observar objetos do cotidiano, como, por exemplo, uma mesa, perceberá que esta pode ser constituída de ferro, madeira, fôrmica, granito e/ou mármore. Um copo pode ser constituído de alumínio, vidro ou plástico. No nosso cotidiano, encontramos os elementos químicos abaixo:

- a) argila – ferro – plástico – porcelana.
- b) argila – pedra – plástico – vidro.
- c) alumínio – granito – vidro – cobre.
- d) alumínio – cobre – ferro – porcelana.
- e) alumínio – ouro – ferro – prata.

05) Associe/arraste cada elemento a sua localização na tabela periódica:

**Elemento 1** – Está localizado no 5º período da família 18, é um gás nobre.

**Elemento 2** – Está localizado no 3º período da família 1, é um metal alcalino.

**Elemento 3** – Está localizado no 4º período da família 9, é um metal de transição.

**Elemento 4** – Está localizado no 4º período da família 16, é um calcogênio.

**Elemento 5** – Está localizado no 2º período da família 17, é um halogênio.

