



CENTRO ESTADUAL DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL VISCONDE DE SÃO  
LEOPOLDO  
UNIDADE DE ENSINO ESTADUAL VISCONDE DE SÃO LEOPOLDO  
CURSO TÉCNICO INTEGRADO AO ENSINO MÉDIO

Nome: \_\_\_\_\_ Turma: \_\_\_ Data: \_\_\_/\_\_\_/2020

**QUÍMICA- 1º ano**

Professora Amanda Cardozo

1. O átomo constituído de 17 prótons, 18 nêutrons e 17 elétrons, possui número atômico e número de massa igual a:

- a) 17 e 17
- b) 17 e 18
- c) 18 e 17
- d) 17 e 35
- e) 35 e 17

2. Indique a alternativa que completa corretamente as lacunas do seguinte período:  
“Um elemento químico é representado pelo seu \_\_\_\_\_, é identificado pelo número de \_\_\_\_\_ e pode apresentar diferente número de \_\_\_\_\_.”

- a) nome – prótons – nêutrons.
- b) nome – elétrons – nêutrons.
- c) símbolo – elétrons – nêutrons.
- d) símbolo – prótons – nêutrons.
- e) símbolo – elétrons – nêutrons.

3. Quais são as partículas que se encontram no núcleo dos átomos?

4. O que é o número atômico e qual o seu símbolo?

5. Quantos prótons, elétrons e nêutrons existem num átomo de número atômico 17, e cuja massa é de 35?

6. Quando um átomo se torna um ânion, ocorre aumento no número de:

7. O átomo constituído de 11 prótons, 12 nêutrons e 11 elétrons apresenta, respectivamente, número atômico e número de massa iguais a :

- a) 11 e 11
- b) 12 e 11
- c) 23 e 11
- d) 11 e 12
- e) 11 e 23

8. Dadas as espécies químicas:



- a)Quais representam átomos com igual número de prótons?
- b)Quais representam átomos isóbaros?
- c)Determinar o número de nêutrons em cada espécie.