

SÉRIE BRONZE

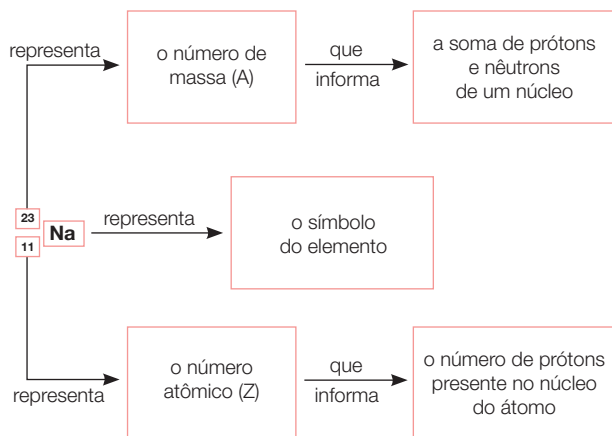
1.

PARTÍCULA	CARGA ELÉTRICA		MASSA RELATIVA	POSIÇÃO NO ÁTOMO
	Natureza	Valor relativo		
próton	+	+1	1	núcleo
nêutron	não possui	0	1	núcleo
elétron	-	-1	1/1.840	elestrosfera

2. Frases verdadeiras: I, II, IV e V. Frase falsa: III.

3. 1. Na 4. C 7. Fe 10. Si 13. Zn 16. Cu 19. Cl
 2. Ag 5. Mg 8. Ba 11. Al 14. P 17. U 20. Li
 3. Ca 6. Au 9. K 12. O 15. S 18. F

4.



5. Alternativa e.

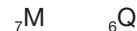
8. Alternativa a.

10. Alternativa a.

$$a \text{ p} = 34 \quad d \text{ p} = 34$$

$$5x + 4 = 6x + 2 \quad \therefore x = 2$$

isótopos



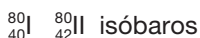
6. Alternativa e.

$$a \text{ A} = 79 \quad b \text{ A} = 79$$

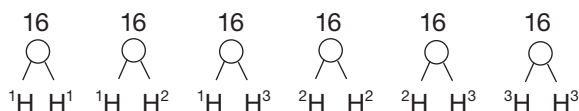
7. Alternativa c.

9. Alternativa c.

11. Isótopos; prótons.



5. Alternativa d.

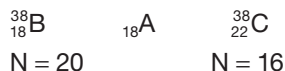


Mais 6 para O¹⁷

Mais 6 para O¹⁸

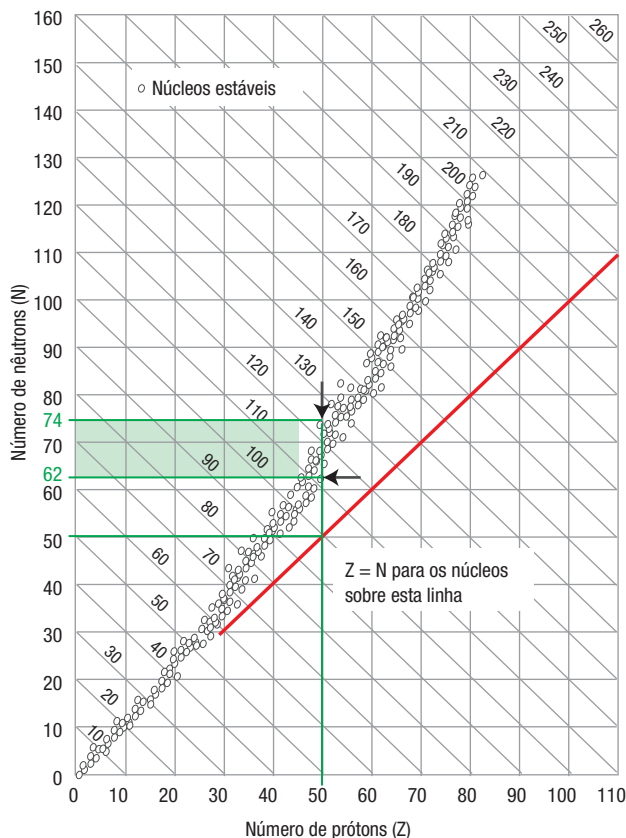
Total = 18 moléculas

6. Alternativa e.



SÉRIE PLATINA

1. Alternativa d.



De acordo com o gráfico, os isótopos estáveis do antimônio possuem entre 12 e 24 nêutrons a mais que o número de prótons.

2. Alternativa b.

As propriedades exibidas (densidade, PF e PE) são diferentes.

São isótopos, pois apresentam o mesmo Z.

O prótio possui 0n enquanto o deutério possui 1n.

H₂O apresenta massa molecular 18u e a D₂O apresenta massa molecular 20u aproximadamente.

Não são isóbaros, pois não apresentam o mesmo número de massa.

3. Alternativa a.

$$Z_A = Z_B; N_A = N_C; A_B = A_C$$

$$A_A = 55$$

$$Z_A + Z_B + Z_C = 79 \quad (1)$$

$$N_A + N_B + N_C = 88 \quad (2)$$

$$A_A + A_B + A_C = 167$$

$$55 + 2 A_B = 167 \quad \therefore A_B = A_C = 56$$

Conferindo números atômicos

$$N_A = N_C \quad \therefore 55 - Z_A = 56 - Z_C \quad \therefore Z_C = Z_A + 1$$

$$(1) Z_A + Z_B + Z_A + 1 = 79 \quad \therefore$$

$$\therefore Z_A = Z_B = 26 \quad \therefore$$

$$\therefore Z_C = 27$$