

Tarefa 03- Isótopos

Nome: _____

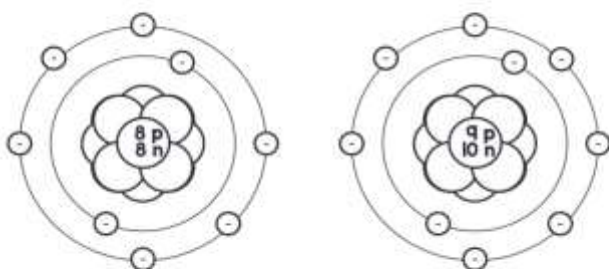
Turma: 9 A/B

Data: _____

Para cada figura abaixo, decida se o par de átomos são diferentes elementos ou diferentes isótopos. Escreva o símbolo abaixo de cada figura.

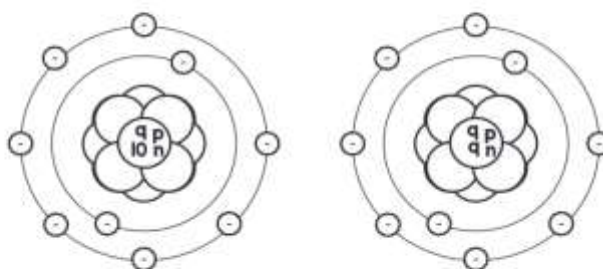
Isótopos

1. Diferentes isótopos do mesmo elemento ou átomos elementos diferentes.



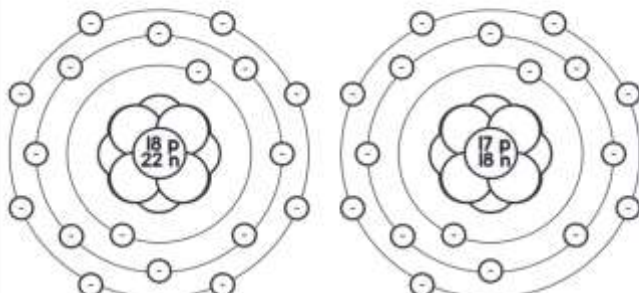
Simbolo
Químico

2. Diferentes isótopos do mesmo elemento ou átomos elementos diferentes.



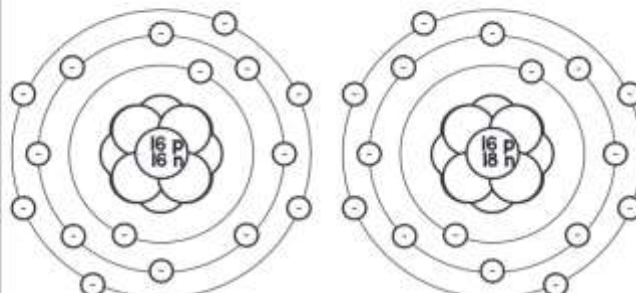
Simbolo
Químico:

3. Diferentes isótopos do mesmo elemento ou átomos elementos diferentes.



Simbolo
Químico

4. Diferentes isótopos do mesmo elemento ou átomos elementos diferentes.



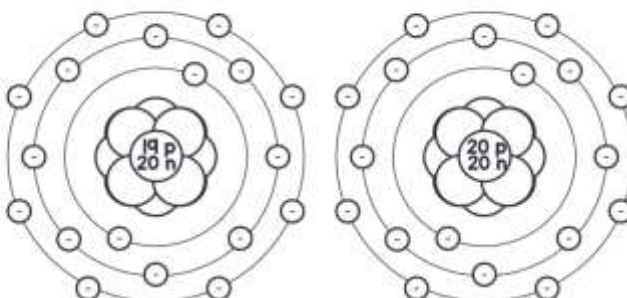
Simbolo
Químico

5. Diferentes isótopos do mesmo elemento ou átomos elementos diferentes.



Simbolo
Químico

6. Diferentes isótopos do mesmo elemento ou átomos elementos diferentes.



Simbolo
Químico

2. Analise as afirmativas abaixo e coloque V quando verdadeira e F quando falsa.

a. () Isótopos são átomos com o mesmo número de massa e diferente número atômico.

b. (). Um isótopo do ${}^{63}_{29}\text{Cu}$ pode ser ${}^{63}_{30}\text{Cu}$.

c. () Átomos de elementos diferentes que tenham diferente número de neutrões são denominados por isótopos.

d. () Átomos com o mesmo número de prótons pertencem ao mesmo elemento químico.

c. () A distribuição dos elétrons num átomo faz-se por níveis de energia representados por números inteiros negativos (-1, -2, ...).

d. () Só determinados valores de energia é que são possíveis, não existindo valores de energia intermédios.

3. Considere os átomos representados a seguir e classifica as seguintes afirmações em verdadeiras ou falsas. ${}^{13}_6\text{A}$, ${}^{14}_7\text{B}$, ${}^{14}_6\text{C}$. Note que as letras A, B e C não são os símbolos químicos.

a. () Os átomos A e C representam-se pelo mesmo símbolo químico.

b. () Os átomos B e C são isótopos.

c. () Os átomos B e C têm o mesmo número de neutrões.

d. () Os átomos A e B têm o mesmo número de neutrões

Revisão sobre distribuição eletrônica.

4. Classifica as afirmativas em verdadeiras ou falsas.

a. () No átomo, os elétrons ocupam níveis com valor de energia bem definidos.

b. () Os níveis de energia mais próximo do núcleo são os de maior energia.