1ª SÉRIE

CANAL SEDUC-PI1

PROFESSOR (A):	DISCIPLINA:	CONTEÚDO:	TEMA GERADOR:	DATA:
FELIPE ROSAL	QUÍMICA	REVISÃO	CIÊNCIA NA ESCOLA	28/09/2019

Canal Educação
PROGRAMA DE MEDIAÇÃO TECNOLÓGICA

ROTEIRO DE AULA

05. Considerando os átomos: $_{30}X^{60}$; $_{30}Y^{60}$; $_{20}R^{59}$, podemos afirmar que:

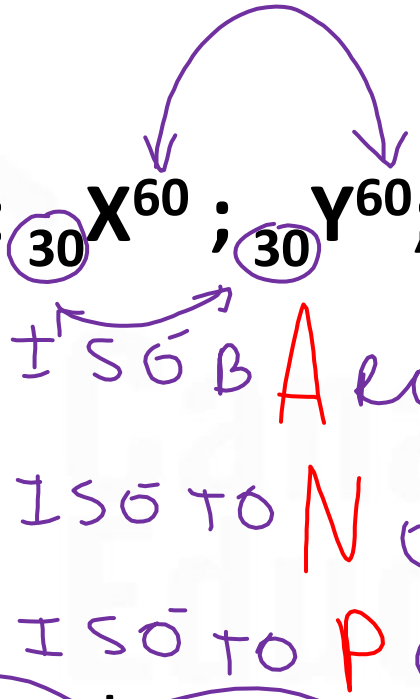
a) X e R são isóbaros

b) X e R são isótopos

c) X e Y são isótopos

d) X e Y pertencem ao mesmo elemento químico

e) Y e R deveriam estar representados pelo mesmo símbolo químico

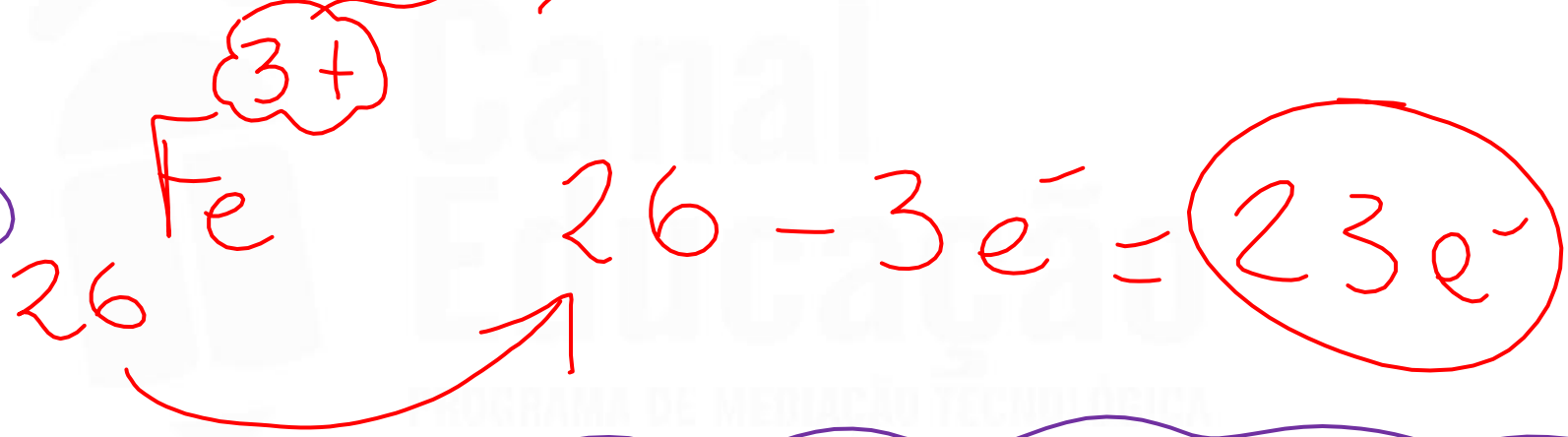


ÍONS (+) CÁTIONS (SUBTRAIR)
(−) ÂNIONS (SOMAR)

06.Relativamente ao íon **Fe^{3+}** de número atômico 26 e número de massa 56, assinale a alternativa correta:

CÁTION

a) Tem ~~26 elétrons~~
b) Tem 30 nêutrons
c) tem ~~56 prótons~~
d) tem ~~14 elétrons~~
e) tem o mesmo número de elétrons do íon **X^+** de número atômico 24

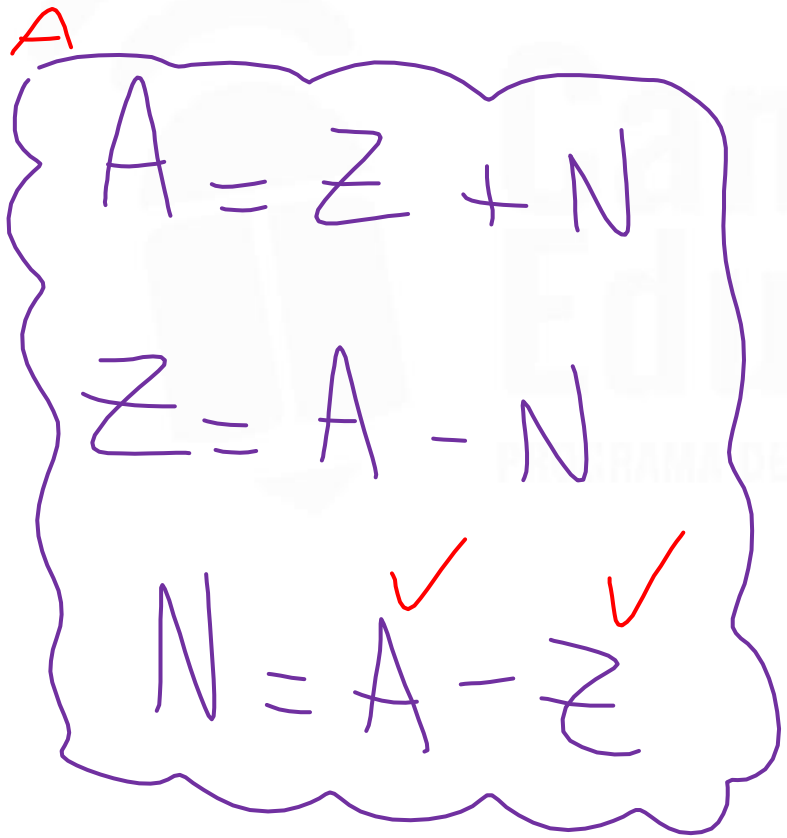


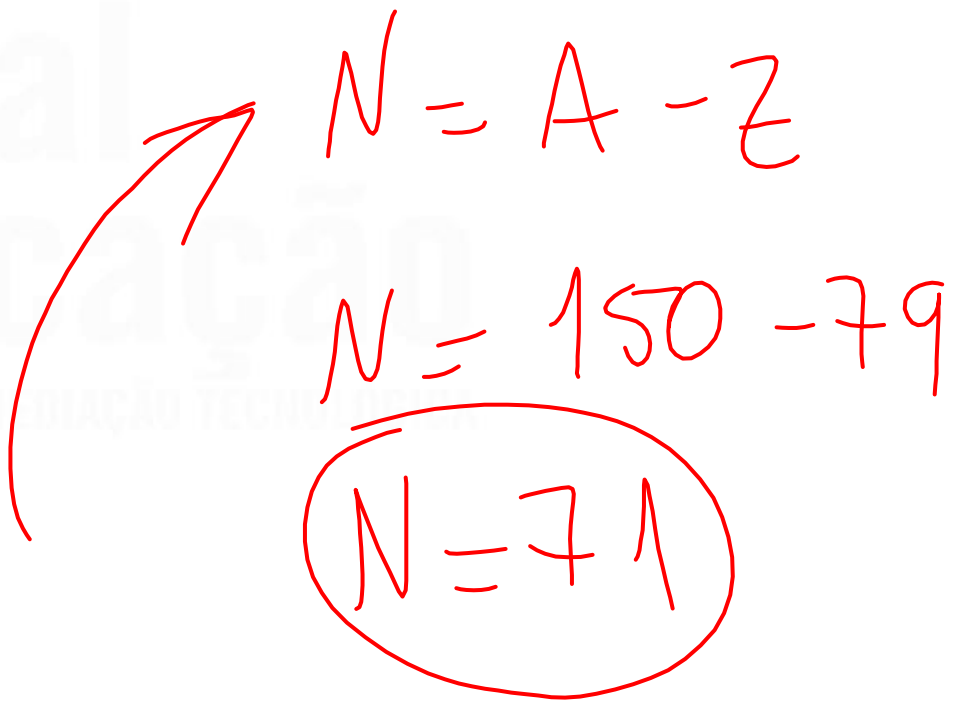
$^{24}X^{+1}$ = 24 − 1 → 23e⁻

A = Z + N N = A − Z = 56 − 26 = 30

07. Um elemento químico X, com número atômico igual a 79 e número de massa igual a 150, possuem:

a) 88 nêutrons
b) 78 nêutrons
c) 71 nêutrons
d) 61 nêutrons
e) 150 nêutrons





08. Considere um elemento químico representado por: $_{73}I^{-1}$

O número de prótons, massa e elétrons deste elemento químico,sabendo que o mesmo possui 88 nêutrons, são respectivamente:

	Nº de prótons	Nº de massa	Nº de elétrons
a)	73	161	73
b)	54	131	74
c)	73	161	74
d)	88	151	73
e)	161	171	73

Z = 73

A = Z + N

= 73 + 88

= 161

é = 73 + 1

= 74

09-Um átomo constituído por 56 prótons, 82 nêutrons e 54 elétrons apresenta número atômico e número de massa, respectivamente, iguais a:

a) 56 e 136
b) 82 e 110
c) 54 e 56
d) 56 e 138
e) 54 e 138

NEUTRO → ⊕ = ⊖

P = e⁻

56 ≠ 54 → CÁTION

P ↓ ↓

A = Z + N

= 56 + 82

=

82
56
138

CÁTIONS (+) → PERDEM e⁻

10. Comparando-se as espécies químicas Fe^{2+} e Fe^{3+}, é correto afirmar que

a) Fe^{3+} possui menos elétrons que Fe^{2+}.
b) Fe^{2+} tem menor raio iônico.
c) Fe^{3+} possui mais prótons que Fe^{2+}.
d) Fe^{3+} tem massa maior que Fe^{2+}.
e) a transformação de Fe^{2+} em Fe^{3+} altera a composição do núcleo.

2+ Fe PERDEU 2 e⁻

3+ Fe PERDEU 3 e⁻

11. Indique o nome da família da Tabela Periódica corresponde aos grupos abaixo:

GRUPO	NOME DA FAMÍLIA
Grupo 1 A	METAIS ALCALINOS
Grupo 2 A	ALCALINOS TERROSOS
Grupo 6 A	CALCOGÊNIO
Grupo 7 A	HALOGÊNIO
Grupo 8 A	GASES NOBRES

12. Considere as afirmações abaixo sobre Tabela periódica:

I – Na elaboração das primeiras classificações periódicas o critério escolhido foi o número atômico crescente.

MASSA ATÔMICA F

II – Os elementos artificiais com número atômico menor que 92 são denominados de Cisurânicos. V

III – O maior número de elementos químicos da Tabela Periódica são gasosos F

IV – As colunas verticais da Tabela Periódica são denominadas grupos ou famílias

Assinale a alternativa correta:

a) somente I e II estão corretas.

b) somente II e III estão corretas.

c) somente I e III estão corretas.

d) somente I, II e IV estão corretas.

e) somente II e IV estão corretas.

— PERÍODOS

| GRUPOS OU FAMÍLIAS