



EJA

CANAL SEDUC-PI4



PROFESSOR (A):

JURANDIR



DISCIPLINA:

QUÍMICA



AULA Nº:

13



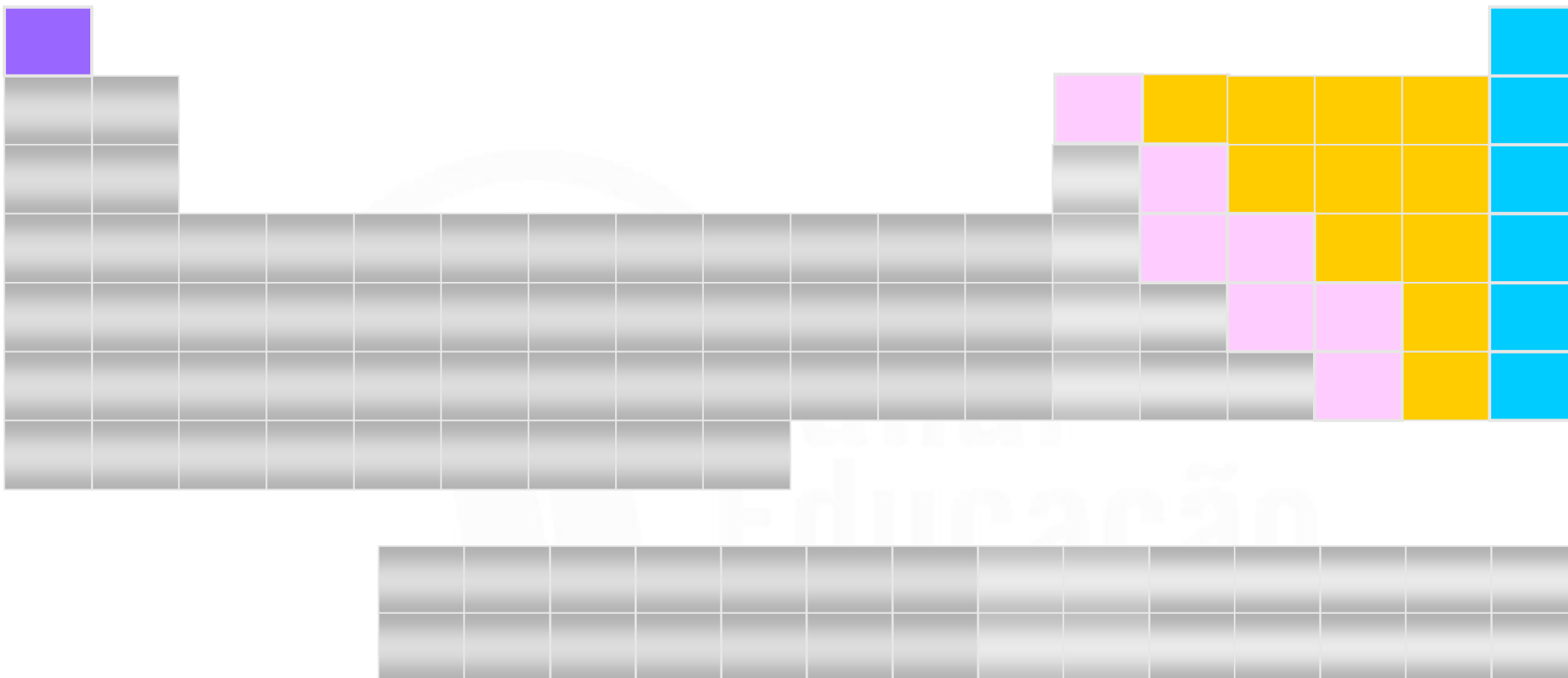
CONTEÚDO:

**TABELA
PERIÓDICA**



DATA:

02/07/2020



■ : Hidrogênio
1 elemento

■ : Metais
84 elementos

■ : Ametais
11 elementos

■ : Semimetais
7 elementos

■ : Gases nobres
6 elementos

Metais

- Eletropositivos
- Sólidos; exceto o Hg (25°C, 1atm);
- Brilho característico;
- Dúcteis (fios);
- Maleáveis (lâminas);
- São bons condutores de calor e eletricidade.



AMETAIS (NÃO METAIS)

- Eletronegativos;
- Quebradiços;
- Formam Compostos Covalentes (moleculares);
- São Péssimos Condutores de Calor e Eletricidade.



GASES NOBRES

- Foram Moléculas Monoatômicas;
- São Inertes Mas Podem Fazer Ligações apesar da estabilidade (em condições especiais);
- São Sete: He, Ne, Ar, Xe, Kr, Rn.

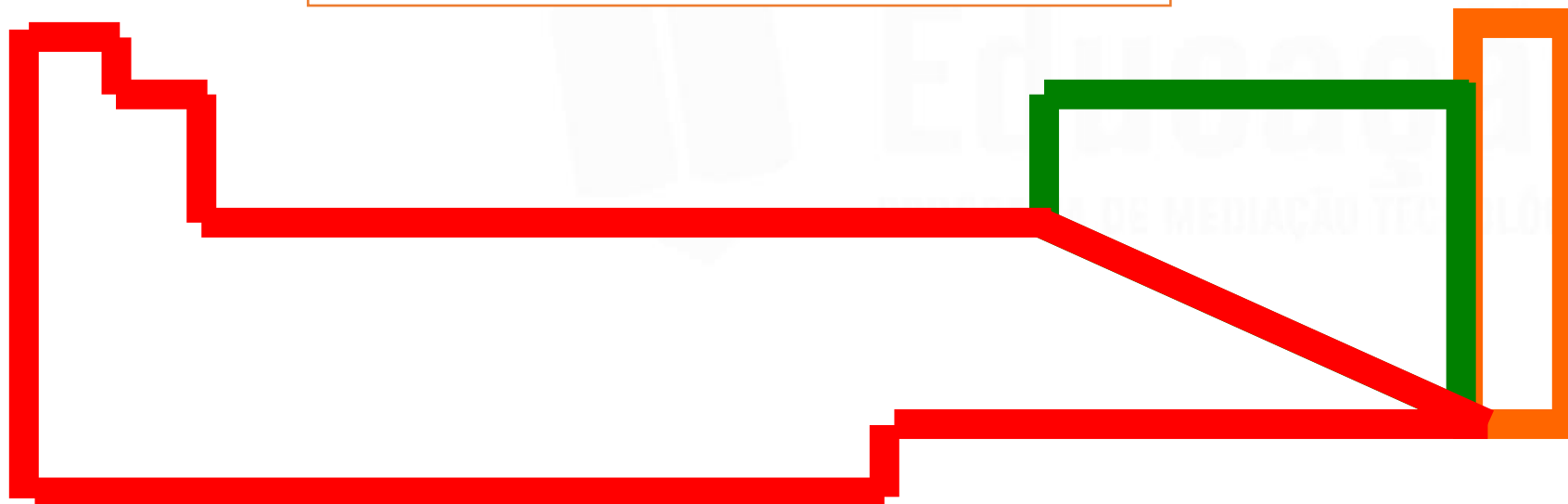


Resumo:

METAIS

AMETAIS

GASES NOBRES



OBSERVAÇÕES IMPORTANTES:

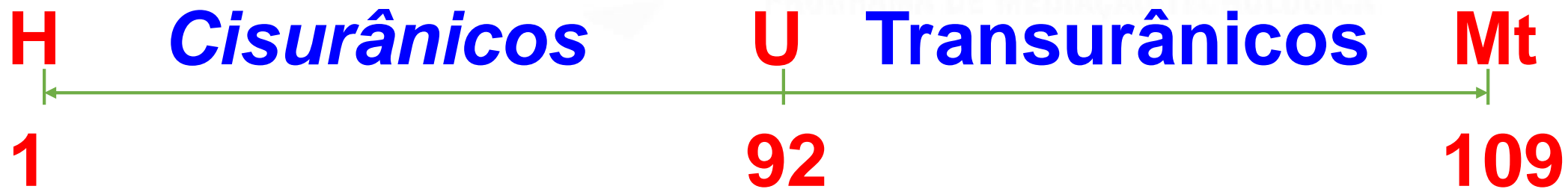
- 1 - São elementos líquidos: **Hg** e **Br**;
- 2 - São Gases: **He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn, Cl, N, O, F, H**;
- 3 - Os demais são sólidos;
- 4 - Chamam-se **CISURÂNICOS** os elementos artificiais de número atômico **MENOR** que 92 (urânio): Tecnécio (Tc); Promécio (Pm)
- 5 - Chamam-se **TRANSURÂNICOS** os elementos artificiais de número atômico maior que 92: são todos artificiais.

❖ **Existência dos Elementos:**

Elementos Naturais: $Z \leq 92$

Elementos Artificiais: $Z > 92$

Classificação dos Elementos Artificiais:



EXERCÍCIO DE CLASSE

05. Possuem brilho característico, são bons condutores de calor e eletricidade. Estas propriedades são dos:

- a) gases nobres.
- b) ametais.
- c) não metais.
- d) semimetais.
- e) metais

06. Nas condições ambientes os metais são sólidos, uma exceção é o:

- a) sódio.
- b) magnésio.
- c) ouro.
- d) mercúrio.
- e) cobre.

São elementos líquidos:

Hg e **Br**;

METAL

NÃO METAL

07. Os metais são bons condutores de calor e de eletricidade. Entre os elementos abaixo é exemplo de metal o:

- a) hidrogênio.
- b) iodo.
- c) carbono.
- d) hélio.
- e) cálcio.

08. Em uma revista de palavras cruzadas, um aluno de Ensino Médio deparou-se com as seguintes características a respeito de um determinado elemento químico:

1. É produzido em laboratório.
2. É classificado como transurânico.

A partir das características apresentadas, qual dos elementos abaixo se enquadra em todas elas:



ELEMENTOS CISURÂNICOS:

são artificiais, com número atômico menor que 92.
Tecnécio (Tc Z=43), Promécio (Pm Z=61) e Astató (At Z = 85)

ELEMENTOS TRANSURÂNICOS:

são artificiais, com número atômico maior que 92. (Todos maiores que 92 são artificiais-transurânicos.
plutônio (Pu Z=94)

09. Dos elementos conhecidos, temos aqueles que existem, e os que não existem na natureza, e naturalmente são produzidos em laboratório. Na tabela, o Urânio demarca a divisão deles em:

- a) Metais e não metais
- b) Naturais e sintéticos
- c) Manipulados e Cisurânicos
- d) Cisurânicos e Transurânicos