

UME: Edméa Ladevig.

Ano: 9ºA e B. Componente Curricular: Ciências.

Professora: Barbara Carolina.

Período de 31/03/2021 a 16/04/2021.

Aluno:

Olá, turma!

Copiem os textos e mantenham o caderno de Ciências em dia!

Essa lição estará disponível no google sala de aula que é o nosso canal de comunicação oficial das aulas remotas.

Se possível, respondam a atividade no formulário do google sala de aula. Se não for possível responder no formulário, sigam as instruções:

- Em uma folha coloque: nome, número e sala.
- Copie a questão e responda.
- Mande por foto no google sala de aula ou entregue na escola.

Perguntem as dúvidas, estudem com responsabilidade e bom trabalho!

CLASSIFICAÇÃO DOS ELEMENTOS QUÍMICOS

Os elementos químicos, com exceção do hidrogênio (**H**), podem ser reunidos em três grupos: metais, ametais (não metais) e gases nobres.

(Não é para copiar a tabela periódica).

1

H

Hidrogênio

1,008

2

He

Hélio

4,0026

3

Li

Lítio

6,94

4

Be

Berílio

9,0122

11

Na

Sódio

22,990

12

Mg

Magnésio

24,305

19

K

Potássio

39,098

20

Ca

Cálcio

40,078(4)

21

Sc

Escândio

44,956

22

Ti

Titânio

47,867

23

V

Vanádio

50,942

24

Cr

Cromio

51,996

25

Mn

Manganês

54,938

26

Fe

Ferro

55,845(2)

27

Co

Cobalto

58,933

28

Ni

Níquel

58,693

29

Cu

Cobre

63,546(3)

30

Zn

Zinco

65,38(2)

31

Ga

Gálio

69,723

32

Ge

Germânio

72,630(8)

33

As

Arsênio

74,922

34

Se

Selênio

78,971(8)

35

Br

Bromo

79,904

36

Kr

Criptônio

83,798(2)

37

Rb

Rubídio

85,468

38

Sr

Estrôncio

87,62

39

Y

Ítrio

88,906

40

Zr

Zircônio

91,224(2)

41

Nb

Nióbio

92,906

42

Mo

Molibdênio

95,95

43

Tc

Tecnício

44

Ru

Rútenio

101,07(2)

45

Rh

Ródio

102,91

46

Pd

Paládio

106,42

47

Ag

Prata

107,87

48

Cd

Cádmio

112,41

49

In

Índio

114,82

50

Sn

Estanho

118,71

51

Sb

Antimônio

121,76

52

Te

Telúrio

127,60(3)

53

I

Iodo

126,90

54

Xe

Xenônio

131,29

55

Cs

Césio

132,91

56

Ba

Bário

137,33

57 a 71

72

Hf

Hafnício

178,486(6)

73

Ta

Tântalo

180,95

74

W

Tungstênio

183,84

75

Re

Rênio

186,21

76

Os

Ósio

190,23(3)

77

Ir

Irídio

192,22

78

Pt

Platina

195,08

79

Au

Ouro

196,97

80

Hg

Mercúrio

200,59

81

Tl

Talho

204,38

82

Pb

Chumbo

207,2

83

Bi

Bismuto

208,98

84

Po

Polônio

85

At

Astato

86

Rn

Radônio

87

Fr

Frâncio

88

Ra

Rádio

89 a 103

104

Rf

Rutherfordio

105

Db

Dubnio

106

Sg

Seabórgio

107

Bh

Bohrio

108

Hs

Hásio

109

Mt

Meitnério

110

Ds

Darmstadtio

111

Rg

Roentgenio

112

Cn

Copernício

113

Nh

Nihônio

114

Fl

Fleróvio

115

Mc

Moscóvio

116

Lv

Livernício

117

Ts

Tenessio

118

Og

Oganessônio

57

La

Lantânio

138,91

58

Ce

Cério

140,12

59

Pr

Praseodímio

140,91

60

Nd

Neodímio

144,24

61

Pm

Promécio

62

Sm

Samário

150,36(2)

63

Eu

Europio

151,96

64

Gd

Gadolínio

157,25(3)

65

Tb

Térbio

158,93

66

Dy

Disprósio

162,50

67

Ho

Hólmio

164,93

68

Er

Érbio

167,26

69

Tm

Túlio

168,93

70

Yb

Ítríbio

173,05

71

Lu

Lutécio

174,97

89

Ac

Actínio

90

Th

Tório

232,04

91

Pa

Protactínio

231,04

92

U

Urânio

238,03

93

Np

Neptúrio

94

Pu

Plutônio

95

Am

Amério

96

Cm

Cúrio

97

Bk

Berquélio

98

Cf

Califórnio

99

Es

Einsteinio

100

Fm

Fermício

101

Md

Mendelívio

102

No

Nobélio

103

Lr

Lawrêncio

3

Li

Lítio

6,94

número atômico

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—

—</



Metais



Ametais



Gases Nobres

Metais

São elementos químicos que possuem várias propriedades específicas, como brilho, condutibilidade elétrica e térmica, maleabilidade e ductilidade.

Outra propriedade dos metais é a facilidade com que formam cátions, isto é, íons positivos.

Em condições ambientais normais, apresentam-se sólidos.

O mercúrio (Hg) é o único metal líquido.

Nem sempre um metal puro apresenta as propriedades desejáveis para determinadas aplicações. Por causa disso, são produzidas as ligas metálicas, em que dois ou mais metais são misturados.

O bronze resulta da mistura de cobre (Cu) e estanho (Sn), e o latão, da mistura de cobre (Cu) e zinco (Zn).

A maioria das ligas é formada por dois ou mais metais, mas algumas contêm ametais, como o carbono (C). A liga mais usada desse tipo é o aço (Fe + C).

Ametais

São maus condutores elétricos, quase não apresentam brilho, não são maleáveis nem dúcteis e tendem a formar ânions, isto é, íons negativos.

Exemplos: nitrogênio (N), flúor (F), cloro (Cl), iodo (I).

Gases Nobres

Constituem cerca de 1% do ar atmosférico. São também denominados gases raros ou inertes, porque é muito difícil se conseguir compostos com eles. Os gases nobres são: hélio (He), neônio (Ne), argônio (Ar), criptônio (Kr), xenônio (Xe) e radônio (Rn).

Atividade de pesquisa:

Pesquise uma utilidade de um gás nobre a sua escolha: