



# 7º Ano Química

## **Atividade 7º ano - T.19**

**Para resolver os exercícios, quando necessário, consulte uma Tabela Periódica!**

- 01.** O que é uma reação de Oxirredução?
- 02.** Pesquisar pelo menos 3 exemplos de processos de Oxirredução em seu cotidiano.
- 03.** O que é o processo de Oxidação?
- 04.** O que é o processo de Redução?
- 05.** O que é o número de Oxidação (Nox)?
- 06.** De o número de oxidação de TODAS as espécies que formam as moléculas a seguir:
  - a)  $N_2$
  - b)  $CO_2$
  - c)  $H_2O$
  - d)  $N_2O_5$
  - e)  $H_2SO_4$
  - f)  $HNO_3$
  - g)  $O_3$
  - h)  $Mg(OH)_2$
  - i)  $NH_3$
  - j)  $H_2CO_3$
  - k)  $Cl_2$
  - l)  $SO_3$
  - m)  $SO_2$
  - n)  $H_2$
  - o)  $Na_2SO_4$
- 07.** O que é um agente oxidante?
- 08.** O que é um agente redutor?
- 09.** Quem sofre oxidação o número de oxidação aumenta, diminui ou permanece constante?
- 10.** Quem sofre redução o número de oxidação aumenta, diminui ou permanece constante?

# Tabela periódica dos Elementos

Com massas atômicas referidas ao isótopo 12 do carbono

1																	18																		
1	<b>H</b> 1,0															2	<b>He</b> 4,0																		
3	<b>Li</b> 6,9	4	<b>Be</b> 9,0													9	<b>F</b> 19,0	17	<b>Ne</b> 20,2																
11	<b>Na</b> 23,0	12	<b>Mg</b> 24,3													15	<b>P</b> 31,0	16	<b>S</b> 32,1	18	<b>Ar</b> 39,9														
19	<b>K</b> 39,1	20	<b>Ca</b> 40,1	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	35,5	36	<b>Kr</b> 83,8															
37	<b>Rb</b> 85,5	38	<b>Sr</b> 87,6	39	<b>Y</b> 88,9	40	<b>Zr</b> 91,2	41	<b>Nb</b> 92,9	42	<b>Mo</b> 95,9	43	<b>Tc</b> [98]	44	<b>Ru</b> 101,1	45	<b>Rh</b> 102,9	46	<b>Pd</b> 106,4	47	<b>Ag</b> 107,8	48	<b>Cd</b> 112,4	49	<b>In</b> 114,8	50	<b>Sn</b> 118,7	51	<b>Sb</b> 121,8	52	<b>Te</b> 127,6	53	<b>I</b> 126,9	54	<b>Xe</b> 131,3
55	<b>Cs</b> 132,9	56	<b>Ba</b> 137,3	57 - 71	Série dos lanatânidos	72	<b>Hf</b> 178,5	73	<b>Ta</b> 180,9	74	<b>W</b> 183,8	75	<b>Re</b> 186,2	76	<b>Os</b> 190,2	77	<b>Ir</b> 192,2	78	<b>Pt</b> 195	79	<b>Au</b> 197	80	<b>Hg</b> 200,6	81	<b>Tl</b> 204,4	82	<b>Pb</b> 207,2	83	<b>Bi</b> 209,0	84	<b>Po</b> [209]	85	<b>At</b> [210]	86	<b>Rn</b> [222]
87	<b>Fr</b> [223]	88	<b>Ra</b> [226]	89 - 103	Série dos Actinídeos	104	<b>Rf</b> [261]	105	<b>Db</b> [262]	106	<b>Sg</b> [266]	107	<b>Bh</b> [264]	108	<b>Hs</b> [270]	109	<b>Mt</b> [268]	110	<b>Ds</b> [281]	111	<b>Rg</b> [272]	112	<b>Cn</b> [285]	114	<b>Fl</b> [289]					116	<b>Lv</b> [292]				

## Série dos Lantanídeos

57	<b>La</b> 138,9	58	<b>Ce</b> 140,1	59	<b>Pr</b> 140,9	60	<b>Nd</b> 144,2	61	<b>Pm</b> [145]	62	<b>Sm</b> 150,4	63	<b>Eu</b> 152,0	64	<b>Gd</b> 157,3	65	<b>Tb</b> 158,9	66	<b>Dy</b> 162,5	67	<b>Ho</b> 164,9	68	<b>Er</b> 167,3	69	<b>Tm</b> 168,9	70	<b>Yb</b> 173,0	71	<b>Lu</b> 175,0
----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------

## Série dos Actinídeos

89	<b>Ac</b> [227]	90	<b>Th</b> 232,0	91	<b>Pa</b> 231,0	92	<b>U</b> 238,0	93	<b>Np</b> [237]	94	<b>Pu</b> [244]	95	<b>Am</b> [243]	96	<b>Cm</b> [247]	97	<b>Bk</b> [247]	98	<b>Cf</b> [251]	99	<b>Es</b> [252]	100	<b>Fm</b> [257]	101	<b>Md</b> [258]	102	<b>No</b> [259]	103	<b>Lr</b> [262]
----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	-------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	----	--------------------	-----	--------------------	-----	--------------------	-----	--------------------	-----	--------------------

**Número Atômico**

**SÍMBOLO**

**Massa Atômica**

( ) N° de massa do isótopo mais estável