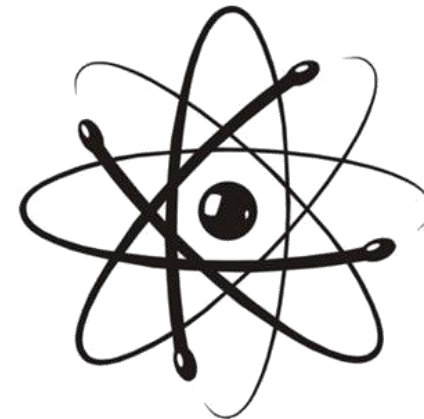


Reações de Oxirredução

Prof. Francis Isotton
Química



Reações de Oxirredução

Em processos como Pilhas e Eletrólise ocorre transferência de elétrons de um átomo/íon para outro.

1ª Semi-reação:

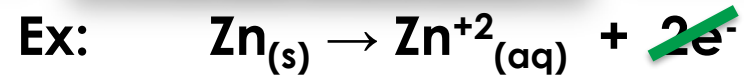
Oxidação



Perde elétrons



Agente redutor



2ª Semi-reação:

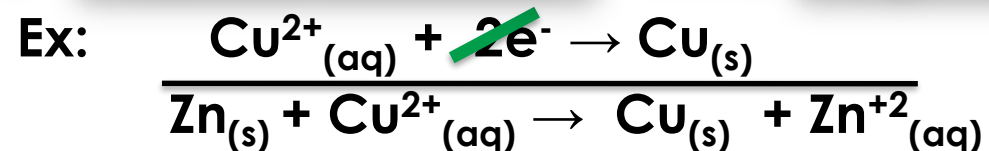
Redução



Ganha elétrons



Agente Oxidante



A reação global para este sistema é denominada de **oxirredução** ou **redox**, pois a oxidação e a redução acontecem simultaneamente.

Reações de Oxirredução

A tendência de um átomo perder elétrons (**oxidar**) depende de sua eletropositividade, bem como a tendência do átomo ganhar elétrons (**reduzir**) depende de sua eletronegatividade.

The image shows the IUPAC Periodic Table of the Elements with several annotations. On the left side, there are two blue boxes with yellow arrows pointing upwards. The top box is labeled 'EP' (Eletropositividade) and the bottom box is labeled 'EN' (Eletronegatividade). On the right side, there are two blue boxes with white text. The top box says 'perder e⁻' (lose e⁻) and the bottom box says 'ganhar e⁻' (gain e⁻). Two large blue arrows originate from the center of the table: one points towards the top-left (higher EP, higher tendency to lose electrons) and the other points towards the top-right (higher EN, higher tendency to gain electrons). A key in the top-left of the table defines 'atomic number' and 'Symbol'.

1	2											13	14	15	16	17	18
3	4											5	6	7	8	9	10
11	12											13	14	15	16	17	18
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
119	120	121-137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152

Módulo 44

865, 866, 869,

893, 895.

Agenda 2020