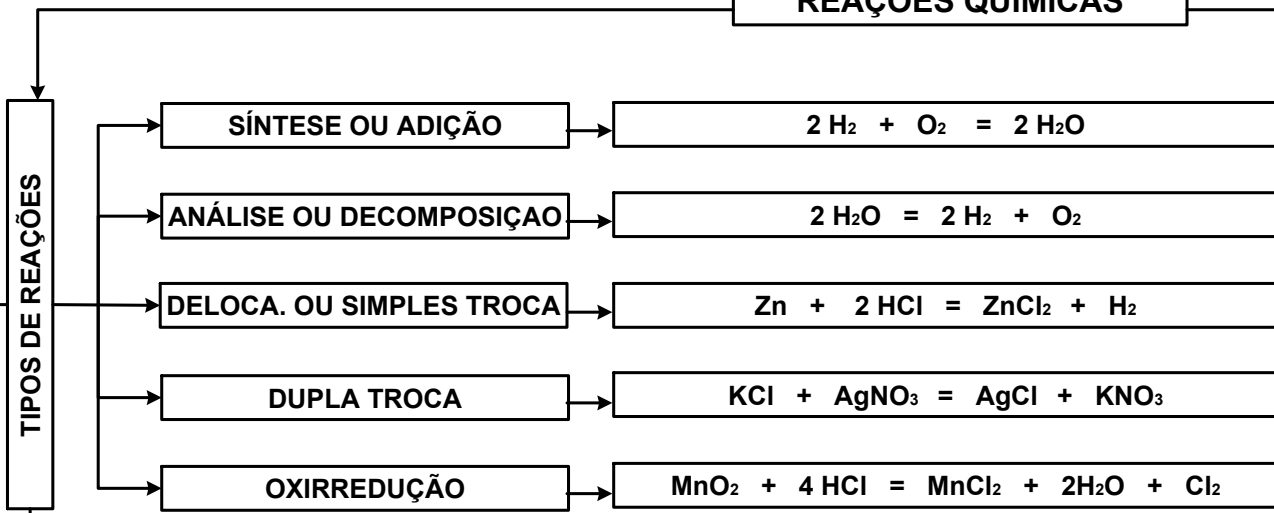
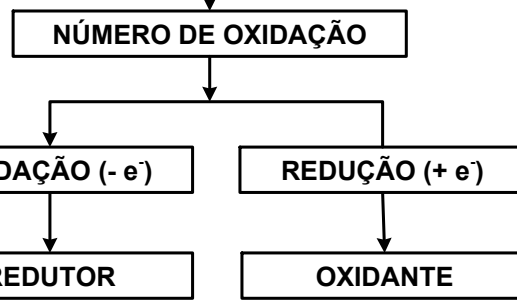
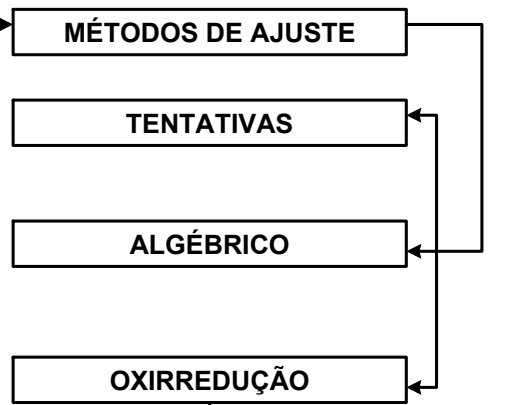


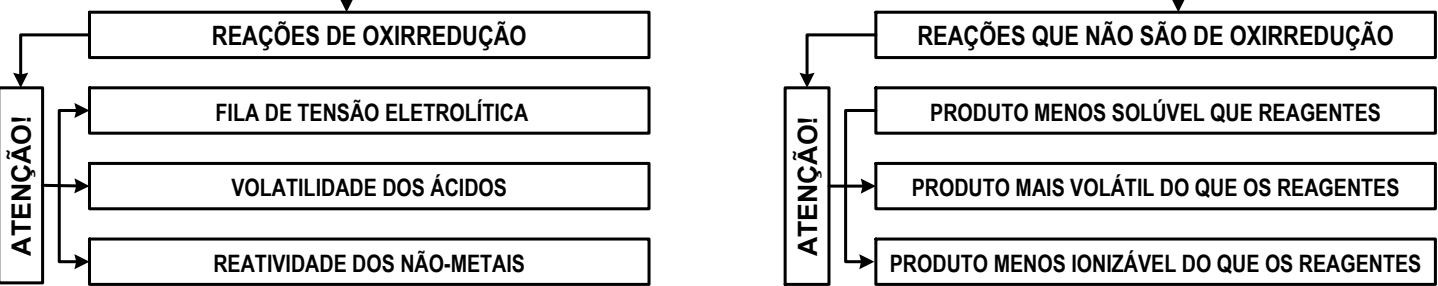
REAÇÕES QUÍMICAS



AJUSTE DE EQUAÇÕES



QUANDO OCORRE UMA REAÇÃO QUÍMICA?



AS FUNÇÕES QUÍMICAS E SUAS REAÇÕES

ÁCIDO + BASE = SAL + H ₂ O	METAL + O ₂ = ÓXIDO METÁLICO	HIDRETO MT. + H ₂ O = HIDRÓX. MT + H ₂	OXÁCIDO = H ₂ O + ÓXIDO (< ESTÁVEL)
ÁCIDO + METAL = SAL + GÁS (+H ₂ O)	NÃO-METAL + O ₂ = ÓXIDO NÃO-METÁLICO	MET. AL. + H ₂ O = HIDRÓXIDO + H ₂	HIDRÓXIDO = ÓX. MT. + H ₂ O (EXC. NH ₄ OH)
BASE + NÃO METAL = SAL + H ₂ O	SAL + O ₂ = SAL (OXIDAÇÃO)	MET. AL. TER. + H ₂ O = HIDRÓXIDO MT. + H ₂	SAL = ÓX. MT. + GÁS (□T)
METAL + NÃO METAL = SAL	SULFETO MT + O ₂ = ÓX. MT. + ÓX. AMT.	METAL + H ₂ O = ÓXIDO MT. + H ₂	ÓX. MT. NB. = MT. + O ₂ (□T)
ÁCIDO + SAL = SAL + ÁCIDO	SULFETO MT. NB. + O ₂ = MT. + ÓXI. AMT.	SAL (ÁC. ou BA.) + H ₂ O = HIDRÓXIDO + ÁCIDO	ÓX. NÃO-METAL = ÓX. NÃO-METAL + O ₂ (□T)
BASE + SAL = BASE + SAL	H ₂ + NÃO-METAL = ÁCIDO (EXCETO H ₂ O)	HALETO (P) + H ₂ O = OXIÁCIDO + HIDRÁCIDO	MT = METAL; AMT = AMETAL; NB = NOBRE; OX = ÓXIDO; AL = ALCALINO; TER = TERROSO; P = FÓSFORO; □T = VARIAÇÃO DE TEMPERATURA.
SAL + SAL = SAL + SAL	H ₂ + METAL = HIDRETO (CARAT. BÁSICO)	HIDRÁCIDO = H ₂ + HALOGÊNIO (□T)	