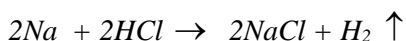
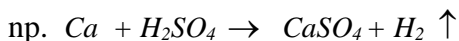


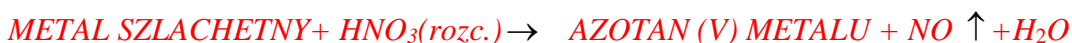
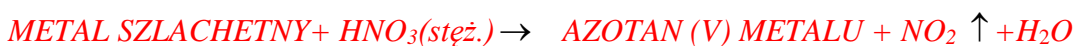
Temat: Kwasy (c.d.)

6. Właściwości chemiczne kwasów:

a) większość kwasów reaguje z metalami *aktywnymi* (rys. 38 str. 117 czyli: litowce, berylowce, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Zn, Cd, Al, Sn, Pb) z wydzieleniem wodoru:



b) metale szlachetne (rys 39 str. 117 czyli: Cu, Rh, Ag, Pd, Sb, Ir, Pt, Au, Hg, Bi) reagują ze stężonymi kwasami H_2SO_4 i HNO_3 i rozcieńczonym HNO_3 wg schematu:



reakcje te będziemy pisać razem na lekcjach.

7. Wzory i nazwy wybranych kwasów:

<u>Wzory i nazwy wybranych kwasów</u>	
Bestlenowe	H_2CrO_4 kwas chromowy(VI)
HF (aq) kwas fluorowodorowy	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ kwas dichromowy (VI)
HCl (aq) kwas chlorowodorowy (solny)	H_3PO_3 kwas fosforowy (III)
HBr (aq) kwas bromowodorowy	HPO_3 kwas metafosforowy (V)
HI (aq) kwas jodowodorowy	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ kwas pirofosforowy(V)
H_2S (aq) kwas siarkowodorowy	H_3PO_4 kwas ortofosforowy (V) (fosforowy (V))
HCN (aq) kwas cyjanowodorowy	H_2SiO_3 kwas metakrzemowy
Tlenowe	H_4SiO_4 kwas ortokrzemowy
H_3AsO_3 kwas arsenowy (III)	H_2MnO_4 kwas manganowy (VI)
H_3AsO_4 kwas arsenowy (V)	HMnO_4 kwas manganowy (VII)
HNO_2 kwas azotowy (III)	H_2SO_3 kwas siarkowy (IV)
HNO_3 kwas azotowy (V)	H_2SO_4 kwas siarkowy (VI)
H_3BO_3 kwas ortoborowy (borowy lub borny)	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ kwas disiarkowy (VI)
HClO kwas chlorowy (I)	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ kwas tiosiarkowy (VI)
HClO_2 kwas chlorowy (III)	H_2CO_3 kwas węglowy
HClO_3 kwas chlorowy (V)	HOCN kwas cyjanowy
HClO_4 kwas chlorowy (VII)	

7. Przeczytaj: przegląd i zastosowanie kwasów str. 118/120

Obejrzyj filmik: Otrzymywanie kwasów - <https://www.youtube.com/watch?v=UofgWAg2wlo>

Reakcja tlenku fosforu z wodą - <https://www.youtube.com/watch?v=EmFWbZCuoFQ>