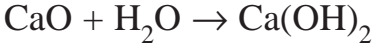
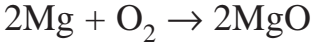
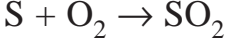


రసాయన చర్యలు - రకాలు

- రెండు అంతకంటే ఎక్కువ మూలకాలు లేదా సంయోగ పదార్థాలు కలిసి కొత్త పదార్థాలుగా ఏర్పడు రసాయన చర్యలను **రసాయన సంయోగం** అంటారు.

- రసాయన సంయోగానికి ఉదాహరణ :



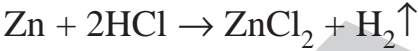
- ఒక సంయోగ పదార్థం రెండు లేదా అంతకంటే ఎక్కువ మూలకాలు (లేదా) సంయోగ పదార్థాలుగా విడిపోవు రసాయన చర్యలను **రసాయన వియోగం** అంటారు.

- రసాయన వియోగానికి ఉదాహరణ:



- ఒక మూలకం వేరొక మూలకాన్ని దాని సంయోగపదార్థం నుంచి తొలగించి ఆ స్థానమును తాను ఆక్రమించి ఒక కొత్త సంయోగపదార్థాన్ని ఏర్పర్చు రసాయన చర్యను **రసాయన స్థానభ్రంశం** అంటారు.

- రసాయన స్థానభ్రంశానికి ఉదాహరణ :



- రెండు లవణ ద్రావణాలు విడిపోయి తమలోని భాగాలను (ప్రాతిపదికాలను) పరస్పరం మార్చుకొని రెండు కొత్త సంయోగపదార్థాలను ఏర్పరచు రసాయనిక చర్యను **రసాయనిక ద్వంద్వ వియోగం (లేదా) ఉభయ వియోగం** అంటారు.

- రసాయన ద్వంద్వ వియోగానికి ఉదా:

