

Запам'ятай



ЛУЖНІ МЕТАЛИ

- I група, головна підгрупа;
- найактивніші серед металів;
- стала валентність I;
- формула оксиду: M_2O ;
- $M_2O + H_2O = 2MOH$.

ЛУЖНОЗЕМЕЛЬНІ МЕТАЛИ

- II група, головна підгрупа;
- хімічно активні;
- стала валентність II;
- $2M + O_2 = 2MO$;
- $MO + H_2O = M(OH)_2$ (окрім Берилію).

ГАЛОГЕНИ

- VII група, головна підгрупа;
- найактивніші серед неметалів;
- молекули простої речовини утворені з 2 атомів;
- під час взаємодії з металами утворюють солі;
- проявляють валентність I;
- $R_2 + H_2 = 2HR$ (водні розчини HR – кислоти).

ІНЕРТНІ (БЛАГОРОДНІ) ГАЗИ

- VIII група, головна підгрупа;
- проста речовина – з одноатомних молекул;
- не вступають у хімічні реакції за звичайних умов.