

OKSIDĒŠANĀS REDUCĒŠANĀS REAKCIJAS IZVĒLIETIES ATBILDI!

Papildini tekstu, izmantojot ķīmisko elementu periodisko tabulu!

Magnijs un fosfors ir perioda elementi; magnijs ir ... A grupas

elements, bet fosfors A grupas elements.

Magnija atoma ārējā enerģijas līmeņa elektronu konfigurācija ir....., tāpēc tā augstākā oksidēšanas pakāpe savienojumā ar skābekli ir..... un atbilstošā oksida ķīmiskā formula ir

Magnija oksidam ir raksturigas oksida īpašibas.

Fosfora atoma ārējā enerģijas līmeņa elektronu konfigurācija ir....., tāpēc tā augstākā oksidēšanas pakāpe savienojumā ar skābekli ir..... un atbilstošā oksida ķīmiskā formula ir.....

Fosphora oksidam ir raksturigas oksida īpašibas.

Fosphora oksidēšanas pakāpe savienojumos ar ūdeņradi un metāliem ir, tāpēc magnija un fosphora veidotā savienojuma ķīmiskā formula ir

- a) Ķīmiskā elementa metāliskā īpašība ir spēja *atdot/pievienot* elektronus, t. i., *oksidēties/reducēties*.
- b) Ķīmiskā elementa nemetāliskā īpašība ir spēja *atdot/pievienot* elektronus, t. i., *oksidēties/reducēties*.

