

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 oksīda

ķīmiskā formula ir

Magnija oksīdam ir raksturīgas oksīda īpašības.

Fosfora atoma ārējā enerģijas līmeņa elektronu konfigurācija ir....., tāpēc tā

augstākā oksidēšanas pakāpe savienojumā ar skābekli ir..... un atbilstošā oksīda ķīmiskā formula ir.....

Fosfora oksīdam ir raksturīgas oksīda īpašības.

Fosfora oksidēšanas pakāpe savienojumos ar ūdeņradi un metāliem ir, tāpēc magnija

un fosfora 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.*

