

## Azken ebaluazio testa - A - Ebazpena

**Argibideak:** Froga gainditzeko % 75 erantzun zuzenak dira beharrezkoak.

1. Izenda (edo formula) itzazu hurrengo konposatuak:

borano  $\text{BH}_3$

nikel(2+) hidruro  $\text{NiH}_2$

hidrogeno sulfuro  $\text{H}_2\text{S}$

burdina(III) oxido  $\text{Fe}_2\text{O}_3$

azido tiosulfuriko  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$

kobre(I) peroxido  $\text{Cu}_2\text{O}_2$

hidroxidodioxidonitrogeno  $\text{HNO}_3$

hidrogenokarbonato  $\text{HCO}_3^-$

periodato  $\text{IO}_4^-$

litio fosfato  $\text{Li}_3\text{PO}_4$

$K_2SO_3$	potasio sulfito / potasio trioxidosulfato(2-) / potasio trioxidosulfato(IV)
$Cr(IO_3)_3$	kromo(3+) iodato / kromo(III) iodato / kromo(3+) trioxidoiodato(1-) / kromo(III) trioxidoiodato(V) / kromo tris(iodato) / kromo tris(trioxidoiodato)
$HPO_4^{2-}$	hidroxidotrioxidofosfato(2-) / hidroxidotrioxidofosfato(V) / hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-) / hidrogeno(tetraoxidofosfato)(V) / hidrogenofosfato
$HClO_4$	hidroxidotrioxidokloro / azido perkloriko / hidrogeno(tetraoxidoklorato)
$PH_3$	fosforo(III) hidruro / fosforo trihidruro / fosfano
$HCl$	hidrogeno kloruro / klorano
$RbO_3$	rubidio trioxido(·1-) / rubidio ozonido / rubidio trioxido
$O_3Cl_2$	trioxigeno dikloruro
$FeH_3$	burdina(3+) hidruro / burdina(III) hidruro / burdina trihidruro
$CuBr_2$	kobre(2+) bromuro / cobre(II) bromuro / cobre dibromuro