

Pracovný list – Neutralizácia

1. Doplň, ako sa sfarbí indikátorový papierik v roztokoch uvedených zlúčenín :

HCl

NaOH

2. Vyber piktogram, ktorým sú označované žieraviny :



3. Doplň produkty neutralizácie :



+

4. Roztried' nasledujúce zlúčeniny na kyseliny, zásady a soli :



Kyseliny



Zásady



Soli

H₂SO₄

Cu(OH)₂

HNO₃

CaCO₃

NaCl

FeSO₄

MgS

NH₄OH

5. Neutralizácia je chemická reakcia kyseliny so zásadou, pri ktorej vzniká voda a soľ.

pravda

nepravda

6. Indikátorový papierik sa v roztoku po neutralizácii kyseliny chlorovodíkovej hydroxidom sodným sfarbí na červeno.

pravda

nepravda