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 :

HCl + KOH → ____ **+** ____

4. Roztrieď nasledujúce zlúčeniny na kyseliny, zásady a 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

LIVEWORKSHEETS