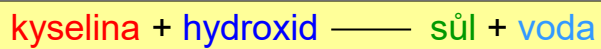


NEUTRALIZACE



NEUTRALIZACE

- je chemická reakce kyseliny s hydroxidem
- vzniká při ní sůl a voda

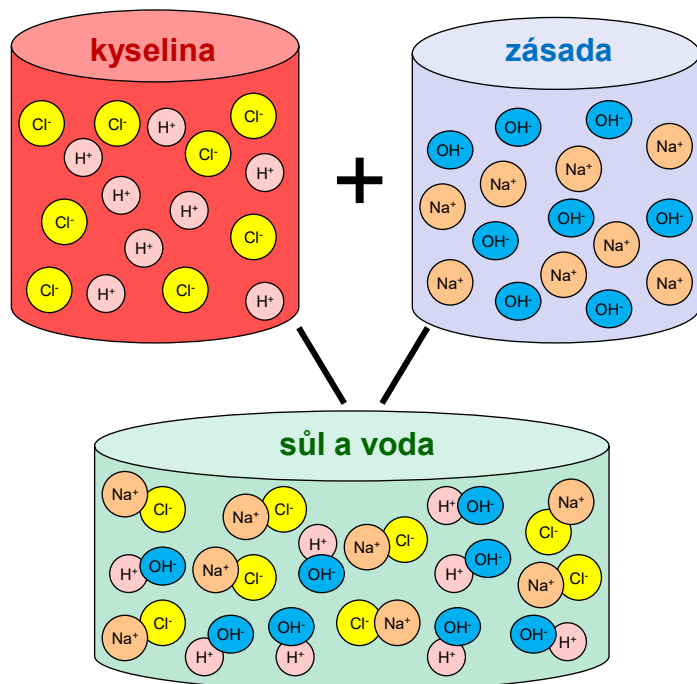


kys. chlorovodíková + hydroxid sodný chlorid sodný + voda

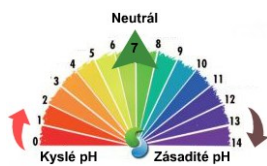


Znáš odpověď?

- podle obrázku rozhodni:
1. Ve které kádince je roztok kyseliny a ve které roztok zásady?
 2. Co vznikne po smíchání obou látek?
 3. Za jakých okolností při reakci kyseliny a hydroxidu vznikne opravdu neutrální roztok?



- podstatou neutralizace je chemická reakce **vodíkových kationtů** s **hydroxidovými anionty**
- v neutrálním roztoku je stejný počet kationtů **H⁺** a aniontů **OH⁻**
- **neutralizace** je doprovázena **změnou pH** původních látek, někdy bývá doprovázena i barevnými změnami
- vzniklé produkty mají **pH neutrální**



Využití neutralizace v praxi

- příprava některých solí
- poskytnutí **první pomoci** při poleptání kyselinou nebo hydroxidem
- při úpravě odpadních vod nebo ekologických haváriích

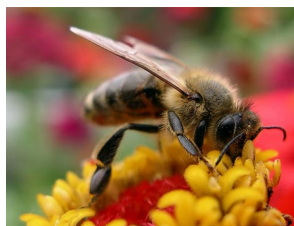


Doplň chemické rovnice:



Víte, že ...

Včelí žihadlo obsahuje kyselinu. Ta může být neutralizována mýdlem, které patří mezi zásady.



Zubní pasta je zásada, která neutralizuje kyseliny vznikající v ústech.

Při bodnutí vosa je do těla oběti vypuštěna zásada. Můžete bodnutí neutralizovat octem.

