

KATEGÓRIA 8

Téma: Meranie pH

Pomôcky: sklenená tyčinka, Petriho miska, 4 skúmavky, lakmusový papierik, strička

Chemikálie: NaCl, NaOH, HCl, CuSO₄ · 5H₂O

Postup práce:

Budete skúmať vyššie uvedené chemikálie. Tieto chemikálie sú v podobe roztokov v štyroch skúmavkách. Vy však neviete, v ktorej skúmavke sa ktorý z nich nachádza. V žiadnych dvoch skúmavkách nie sú rovnaké roztoky. Budete musieť vykonať meranie pH.

1. Prichystajte si Petriho misku, na ktorú dáte lakmusové papieriky.
2. Pomocou sklenenej tyčinky zachyťte kvapku roztoku a kvapnite ju na indikátorový papierik.
3. Po každom meraní **opláchnite** sklenenú tyčinku **prúdom vody zo stričky a bod 2** opakujte pre všetky štyri roztoky.
4. Namerané hodnoty porovnajte, prirad'te k jednotlivým chemikáliám a pozorovanie zapíšte do odpoveďového hárku. (K jednotlivým zlúčeninám uveďte aj ich názov)
5. Odpovedz na nasledujúce otázky.

Otázky a úlohy:

1. NaCl sa triviálne nazýva *halit* / *kalcit*.
2. Vyberte správne tvrdenie:
 - a) HCl je / nie je obsiahnutá v žalúdočnej šťave.
 - b) HCl obsahuje jeden / dva / tri anióny.
3. Ktorá z týchto štyroch látok sa používa na prípravu fyziologického roztoku?
4. Ktorá z týchto štyroch látok sa používa na výrobu mydla?
5. Ktorá z týchto štyroch látok sa používa na postrek viniča?
6. Napíšte aspoň 2 spôsoby využitia NaCl.

