Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

Zagadnienia dotyczące lekcji znajdują się w podręczniku na str. 202-208.

Proszę przepisać notatkę do zeszytu:

Związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny zaliczamy do **elektrolitów**.

Do elektrolitów należą m. in.: wodorotlenek sodu, kwas siarkowy(VI), sól kuchenna (wodne roztwory wodorotlenków, kwasy, sole).

Związki chemiczne, których roztwory wodne nie przewodzą prądu elektrycznego zaliczamy
do nie**elektrolitów**.

Do nieelektrolitów należą m. in.: woda destylowana, cukier, glicerol (tlenki, cukry, alkohole).

 Roztwory mogą mieć różne odczyny:

- kwasowy,

- obojętny,

- zasadowy.

Do określenia odczynu posługujemy się wskaźnikami. Wskaźniki ( indykatory) zmieniają barwę w zależności od odczynu środowiska.

Do tych wskaźników należą m. in.:

- roztwór fenoloftaleiny,

- uniwersalny papierek wskaźnikowy,

- roztwór oranżu metylowego.

Barwy wskaźników w roztworach w zależności od odczynu przedstawia tabela:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Roztwór fenoloftaleiny | Roztwór oranżu metylowego | Uniwersalny papierek wskaźnikowy |
| Roztwór o odczynie kwasowym | bezbarwny | czerwony | czerwony/różówy/pomarańczowy |
| Roztwór o odczynie obojętnym | bezbarwny | pomarańczowy | żółty/żółtozielony |
| Roztwór o odczynie zasadowym | malinowy | pomarańczowy | zielony/niebieski/granatowy |

Uzupełnij poniższą tabelę.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Produkty i środki czystości | Barwa papierka uniwersalnego | Odczyn |
| ocet | czerwony |  |
| roztwór soli kuchennej | żółty |  |
| sok z cytryny | czerwony |  |
| środek do udrażniania rur | granatowy |  |
| roztwór cukru | żółty |  |
| roztwór sody oczyszczonej | zielony |  |

**Zdjęcia zapisanej w zeszycie notatki i uzupełnionej tabeli proszę przesłać do środy do godz. 18.00.**