Dzień dobry,

**Temat: Elektrolity i nieelektrolity. Wzory i nazwy wodorotlenków.**

Dziś z tematem zapoznajcie się korzystając z linku:

<https://www.youtube.com/watch?v=5ffskVaXpLc>

**…………………………………………………………………………**

**NOTATKA do zeszytu:**

1. **Elektrolity** to związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd elektryczny (kwasy, zasady i sole).

**Nieelektrolity** to związki chemiczne, których roztwory wodne nie przewodzą prądu elektrycznego (woda destylowana, związki organiczne).

1. **Wskaźniki (indykatory)** to substancje, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu (kwasowego, zasadowego, obojętnego).

Odczyn kwasowy – dają go wodne roztwory kwasów.

Odczyn zasadowy – dają go wodne roztwory zasad.

Stosowane wskaźniki: papierek uniwersalny, oranż metylowy, fenoloftaleina.

Wskaźniki naturalne (substancje występujące w przyrodzie, które zmieniają barwę w zależności od odczynu roztworu): wywar z czerwonej kapusty, esencja herbaciana, sok buraczany.

|  |  |
| --- | --- |
| **Nazwa wskaźnika** | **Odczyn roztworu** |
| **kwasowy** | **obojętny** | **zasadowy** |
| **Papierek wskaźnikowy** | czerwona | żółta | zielona do niebieskiej |
| **Oranż metylowy** | czerwona | żółta (pomarańczowa) | żółta (pomarańczowa) |
| **Fenoloftaleina** | bezbarwna | bezbarwna | malinowa |

1. Wodorotlenki to związki chemiczne, których cząsteczki zbudowane są z atomu metalu i grup wodorotlenowych.

Wzór ogólny:



Liczba grup wodorotlenowych zależy od wartościowości metalu w danym wodorotlenku.

**……………………………………………………………………**

**Jako pracę domową spróbujcie zrobić w zeszycie zadania 1, 2 ze strony 210 w podręczniku.**

W poniedziałek widzimy się na lekcji, link otrzymacie w piątek za pomocą dziennika elektronicznego. Proszę przed lekcją obejrzeć film, do którego podałam link, jeszcze raz.

Pozdrawiam,

Beata Kiluk