Tlenki metali i niemetali. Elektrolity i nieelektrolity.

1. Zapisz temat w zeszycie
2. Zapoznaj się z treścią podręcznika (str. 196 – 208)
3. Wyjaśnij jak zbudowane są tlenki (wzór ogólny)
4. Podaj wzór sumaryczny i zastosowanie wybranych tlenków:
5. metali

- tlenku wapnia,

- tlenku glinu,

- tlenku żelaza III

 B) niemetali

 tlenku węgla IV

, tlenku krzemu IV

 tlenku siarki IV

tlenku siarki VI

1. Wyjaśnij jaki wpływ na przebieg reakcji chemicznej ma katalizator.
2. Co to są elektrolity? (podaj 3 przykłady)
3. Co to są nieelektrolity? (podaj 3 przykłady)
4. Co to są wskaźniki ?
5. Z miana barwy wskaźników :
6. uniwersalny papierek wskaźnikowy w wodzie destylowanej jest żółty, roztworze kwasu jest czerwony, roztworze wodorotlenku jest zielony lub niebieski
7. fenoloftaleina w wodzie destylowanej jest bezbarwna, roztworze wodorotlenku jest malinowa
8. oranż metylowy w wodzie destylowanej jest pomarańczowy, w roztworze kwasu jest czerwony

Poniżej jest link do filmu na temat zapisywania wzorów i reakcji otrzymywania tlenków. Polecam!

https://youtu.be/VzK5uW1zOpQ

Notatkę prześlij na adres a.zalewskasprydzewo@o2.pl