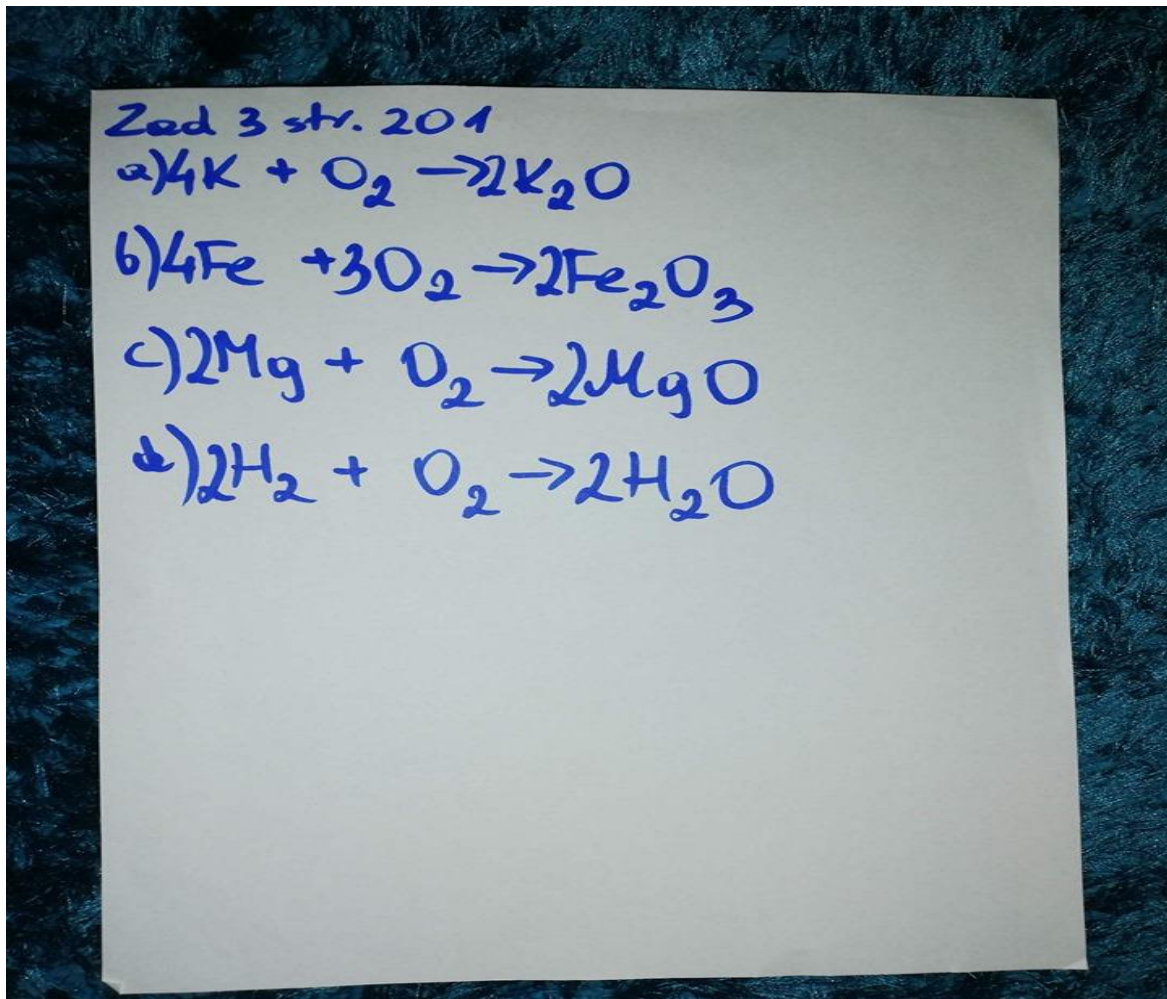


Zajęcia z 19.05.2020r.

Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

Na początku sprostowanie. Na poprzedniej lekcji podałam punkt 6 Najczęściej tlenki otrzymuje się w reakcji syntezy (przykłady na zdjęciu), ale nie wstawiłam zdjęcia, przepraszam i teraz to zdjęcia wstawiam.



Duża część uczniów nie przysłała mi rozwiązań zadań ze stężenia procentowego roztworu, jak również z rozpuszczalności substancji w wodzie. Zbliża się koniec roku i nie będę zadawała dodatkowych poprawkowych prac dla tych osób, które nie przesłały mi zaległych prac domowych przewidzianych na ocenę.

Proszę przeczytać z podręcznika temat ze stron 202 – 208, a następnie w zeszycie zrobić notatkę według punktów:

1. Wyjaśnić co to są elektrolity i podać przykłady elektrolitów (tabela str. 203 na dole)?
2. Wyjaśnić co to są nieelektrolity i podać przykłady nieelektrolitów (tabela str. 203 na dole)?
3. Wyjaśnić co to są wskaźniki i jakie odczyny mogą mieć roztwory substancji?
4. Barwy wskaźników w roztworach wodnych substancji. (ten punkt proszę tylko przepisać do zeszytu, nic tu nie trzeba uzupełniać).

	uniwersalny papierek	fenolftaleina	oranż metylowy
--	----------------------	---------------	----------------

	wskaźnikowy		
woda destylowana	żółta	bezbarwna	żółta/ pomarańczowa
Ocet (wodny roztwór kwasu octowego)	czerwony	bezbarwna	czerwona
wodny roztwór soli kuchennej	żółty	bezbarwna	żółta
wodny roztwór zasady sodowej	niebieski	malinowy	żółta

Na podstawie zabarwienia wskaźnika możemy określić odczyn roztworu danej substancji:

- czerwone zabarwienie papierka wskaźnikowego świadczy o tym, że roztwór ma odczyn kwasowy,
- żółte zabarwienie papierka mówi, że roztwór ma odczyn obojętny,
- niebieskie zabarwienie papierka wskazuje na odczyn zasadowy.

5. Wskaźniki naturalne to (proszę w myślnikach wymienić ich nazwy, podane są w podręczniku):

-

-