

Temat: Elektrolity i nieelektrolity.

Drodzy Uczniowie,

Proszę o przeczytanie kolejnego tematu z podręcznika , str. 202 - 208. Uzupełnij i przepisz do zeszytu poniższą notatkę i ćwiczenia , **zrób zdjęcie i prześlij do 28.05 . Powodzenia!**

Notatka

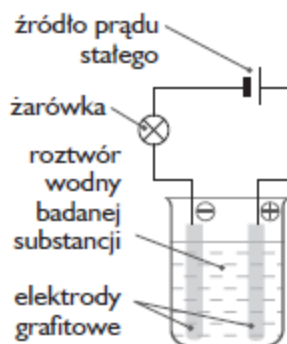
1. Obejrzyj film wpisując kod **C7B8J8** na **docwiczenia.pl**.

Doświadczenie 30. Badanie zjawiska przewodzenia prądu elektrycznego przez roztwory wodne substancji.

Pokoloruj na żółto schematy żarówek obok nazw substancji, których wodne roztwory przewodzą prąd elektryczny.

- ☐ woda destylowana
- ☐ wodorotlenek sodu
- ☐ wodorotlenek potasu
- ☐ kwas chlorowodorowy
- ☐ kwas siarkowy(VI)
- ☐ chlorek sodu
- ☐ azotan(V) potasu
- ☐ glicerol
- ☐ sacharoza

Schemat:



Wnioski: Związki chemiczne, których roztwory wodne przewodzą prąd to.....

Związki chemiczne, których roztwory wodne nie przewodzą prądu to.....

2. Obejrzyj film wpisując kod **C71W9K** na **docwiczenia.pl**.

Doświadczenie 31. Obserwacja zmiany barwy wskaźników w zależności od odczynu roztworu.

Określ barwy wskaźników w następujących roztworach:

Wskaźnik	Barwa wskaźnika		
	woda destylowana (odczyn obojętny)	kwas (odczyn kwasowy)	zasada (odczyn zasadowy)
fenoloftaleina			
oranż metylowy			
uniwersalny papierek wskaźnikowy			

Wnioski:

Wskaźniki kwasowo – zasadowe to substancje, które zmieniają barwę w zależności od Analizując tabelę można stwierdzić, że fenoloftaleina pozwala wykryć obecność, gdyż tylko pod wpływem zmienia barwę. Oranż metylowy pozwala wykryć obecność, gdyż pod jego wpływem następuje wyraźna zmiana zabarwienia wskaźnika. Obecność kwasu i zasady pozwala wykryć

.....