

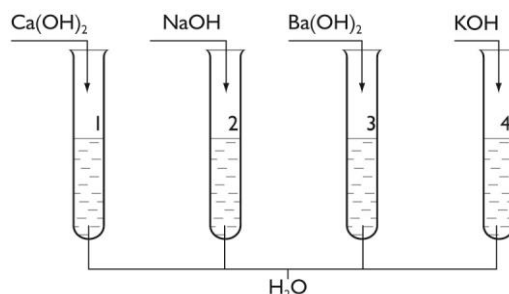
Temat: Proces dysocjacji jonowej zasad.

1. Drogi Uczniu zapoznaj się z materiałem multimedialnym umieszczonym na stronach: <https://epodreczniki.pl/a/dysocjacja-elektrolityczna-wodorotlenkow/DZxZYVWqO> oraz <http://scholaris.pl/resources/run/id/48916>.
2. Wykonaj poniższe zadania.
3. Przepisz notatkę do zeszytu.

ZADANIA

1. Zapisz równania reakcji dysocjacji jonowej zachodzącej w roztworach przedstawionych na schemacie.

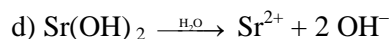
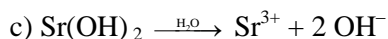
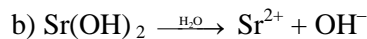
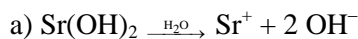
1. _____
2. _____
3. _____
4. _____



2. Uzupełnij zdania.

Zmiana barwy uniwersalnego papierka wskaźnikowego z _____ na zieloną jest spowodowana obecnością jonu _____, występującego w roztworach wszystkich zasad. Wykazują one odczyn _____.

3. Zaznacz poprawnie zapisane równanie reakcji dysocjacji jonowej wodorotlenku strontu.



Informacja do zadania 4.

Zasady to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. W roztworze wodnym zasady dysocjują na jony (cząstki obdarzone ładunkiem elektrycznym), dlatego dobrze przewodzą prąd elektryczny.

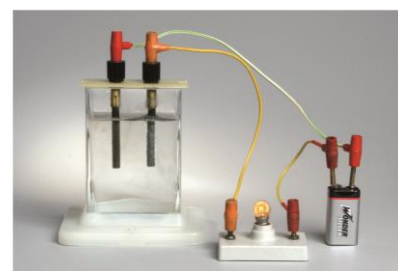
4. Uzupełnij obserwacje i wniosek do doświadczenia, w którym badano zjawisko przewodzenia prądu elektrycznego przez roztwory: cukru, NaOH i $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Obserwacje: Żarówka zaświeciła się podczas badania roztworu:

_____.

Wniosek: Roztwory następujących substancji chemicznych

przewodzą prąd elektryczny: _____.



zestaw do badania zjawiska przewodzenia prądu elektrycznego przez roztwory

NOTATKA

- Wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie rozpadają się na jony: kationy metalu i aniony wodorotlenkowe. Proces ten nazywamy dysocjacją jonową zasad.
- Wodne roztwory wodorotlenków przewodzą prąd elektryczny – są elektrolitami.
- Ładunek jonu zapisuje się, podając za symbolem w indeksie górnym najpierw cyfrę, a potem znak jonu (jedenkę pomija się) np. OH^- , Mg^{2+} . Liczbę takich samych jonów zapisuje się za pomocą współczynnika przed symbolem, np. 2Mg^{2+}
- Anion wodorotlenkowy ma zawsze ładunek jednoujemny.