

### Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: proces dysocjacji jonowej kwasów.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
  - a. Elektrolit
  - b. Kwas
  - c. Dysocjacja
  - d. Reakcja odwracalna
  - e. Kationy
  - f. Aniony
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności posiadać:
  - a. Co to jest elektrolit?
  - b. Co to jest kwas?
  - c. Co to jest dysocjacja jonowa?
  - d. Co to są kationy, co to są aniony?
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
  - a. Zrozumienie lekcji zostanie zweryfikowane na kolejnej lekcji online
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
  - a. Podręcznik do chemii dla klasy 8, wydawnictwo Nowa Era,

### Część II: Zapisz w zeszycie

Temat: Proces dysocjacji jonowej kwasów.

1. Co to są kationy?
2. Co to są aniony?
3. Co to jest dysocjacja jonowa kwasów?

Dysocjacja jonowa kwasów, to rozpad cząsteczek kwasu na kationy wodoru i aniony reszty kwasowej.

4. Co to jest reakcja odwracalna?

$\rightleftharpoons$  oznaczenie reakcji odwracalnej

Reakcja przebiegająca w obu kierunkach (od lewej do prawej i od prawej do lewej)

5. Zapisz równanie dysocjacji jonowej kwasów



gdzie:

$R$  – reszta kwasowa,

$m$  – wartościowość reszty kwasowej równa liczbie atomów wodoru w cząsteczce kwasu.

6. Zapisz równania dysocjacji jonowej wszystkich poznanych kwasów (na podstawie podręcznika, zwróć uwagę na nazwy kationów i anionów)
  - a. Kwas solny (str. 41)
  - b. Kwas siarkowodorowy (str. 41)
  - c. Kwas siarkowy (IV) (str. 42)

- d. Kwas siarkowy (VI) (str. 42)
- e. Kwas azotowy (str. 43)
- f. Kwas węglowy (str. 43)
- g. Kwas fosforowy (str. 43)

*Powodzenia*

*Jacek Kubinka*