Zadanie 9. zadanie na dzień 09.01.2022 (niedziela)

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

4. Kinetyka i statyka reakcji. Zdający:

9) interpretuje wartości stałej dysocjacji, pH, pKw;

5. Roztwory i reakcje zachodzące w roztworach wodnych. Zdający:

3)stosuje termin stopień dysocjacji dla ilościowego opisu zjawiska dysocjacji elektrolitycznej;

Zadanie 9.1. (0-2)

W wodzie rozpuszczono 6,57g kwasu HClO otrzymując 0,25dm^3 roztworu. W warunkach prowadzenia procesu stopień dysocjacji jest równy 0,0024.

Oblicz pH tak otrzymanego roztworu.

Obliczenia:

Zadanie 9.1. (0-2)

Na podstawie informacji z zadanie 9.1. oblicz wartość stałej dysocjacji kwasowej kwasu HClO.

Obliczenia:

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Stała dysocjacji	**Stopień dysocjacji**	**Stężenie molowe**	**pH**

*Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie **www.chemiadomatury.pl** 31.01.2022 r.*