

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

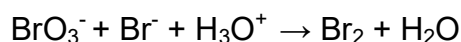
6. Reakcje utleniania i redukcji. Uczeń:

- 1) wykazuje się znajomością i rozumieniem pojęć: stopnia utlenienia, utleniacz, reduktor, utlenianie, redukcja;
- 5) stosuje zasady bilansu elektronowego – dobiera współczynniki stechiometryczne w równaniach utleniania – redukcji (w formie cząsteczkowej i jonowej)

Zadanie 3.1. (0-2)

zadanie na dzień 03.01.2022 (poniedziałek)

W środowisku kwasowym bromki redukują bromiany do bromu według poniższego równania:



Na podstawie: J. Minczewski, Z. Marczenko, Chemia analityczna, Warszawa 2004

Napisz w formie jonowej z uwzględnieniem liczby oddawanych lub pobieranych elektronów (zapis jonowo-elektronowy) równania reakcji redukcji i utleniania zachodzących podczas procesu opisanego powyższym równaniem.

Równanie reakcji redukcji:

.....

Równanie reakcji utleniania:

.....

Zadanie 3.2. (0-2)

Zapisz wzór półstrukturalny związku organicznego o podanej nazwie oraz określ stopnie utlenienia atomu węgla o najwyższej rzędowości w danym związku.

Nazwa: 2,2-dimetylopropan	Nazwa: kwas butanowy	Nazwa: etanal
Wzór półstrukturalny:	Wzór półstrukturalny:	Wzór półstrukturalny:
Stopień utlenienia atomu węgla o najwyższej rzędowości: <input type="text"/>	Stopień utlenienia atomu węgla o najwyższej rzędowości: <input type="text"/>	Stopień utlenienia atomu węgla o najwyższej rzędowości: <input type="text"/>

W tym zadaniu powtórzyłeś:

redoks

stopnie utlenienia

redukcja

utlenianie

mangan

zw. organiczne

Stopnie utlenienia w chemii organicznej

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