

Zadanie 23.**zadanie na dzień 23.01.2022 (Niedziela)**

2-metylopropan-1-ol może ulegać reakcji z wodnym roztworem zasady sodowej ($\text{NaOH}_{(\text{aq})}$)(reakcja 1). Otrzymany w wyniku reakcji 1. alkohol, utleniono za pomocą tlenku miedzi(II) (reakcja 2). Następnie organiczny produkt reakcji 2. poddano próbie Tollensa (reakcja 3). Organiczny produkt reakcji 3 poddano reakcji z wodnym roztworem 2-metylopropan-1-olu (reakcja 4).

Zadanie 23. (0-2)

Zapisz w formie cząsteczkowej równania reakcji, o których mowa w informacji wstępnej.

Reakcja 1.

.....

Reakcja 2.

.....

Reakcja 3.

.....

Reakcja 4.

.....

Zadanie 23. (0-1)

2-metylopropan-1-ol ulega reakcji z metalicznym sodem. Produktem reakcji jest związek, którego wodny roztwór posiada odczyn zasadowy.

Podaj równanie reakcji w formie jonowej skróconej, procesu, który odpowiada za powstanie zasadowego odczynu roztworu produktu reakcji 2-metylopropan-1-olu z metalicznym sodem.

.....

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Alkohole

Utlenianie w chemii organicznej

Odczyn roztworu

hydroliza

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