

Temat: Prawo stałości składu. Wzór empiryczny i rzeczywisty.

1. Sporządź notatkę:

– W jaki sposób wyrażamy skład ilościowy związku

– Zapisz treść prawa stałości składu (Prousta)

– Co to jest wzór empiryczny i wzór elementarny

2. Przeanalizuj przykładowe zadania 35, 36, 37, 38, 39

3. Rozwiąż zadania 1,2 str. 147

Materiał udostępniony na epodreczniki:

<https://epodreczniki.pl/a/obliczanie-mas-czasteczkowych/D1BibgbAf>

<https://epodreczniki.pl/a/prawo-zachowania-masy-i-stalosci-skladu/D89jhEM1W>

Odpowiedzi najlepiej zapisać w zeszycie, zdjęcia rozwiązań (podpisane) proszę o przesłanie na adres: beatasniadowska@wp.pl

Termin: 18.05.2020