

26. Temat: Prawo zachowania masy. (22 kwietnia)

Podręcznik s.148-150- przeczytać, przerysować fot. 78, opisać doświadczenie 23, zapisać definicję prawa zachowania masy (czerwony druk s.149), przeanalizować przykłady 36,37,38. Ćwiczenia s.78-79, wykonać ćw.40,41,42,43.- ocena

27. Temat: Obliczenia stechiometryczne. (22 i 29 kwietnia)- 2 lekcje

Podręcznik s. 151- 155 - przeczytać, wyjaśnić, co to są obliczenia stechiometryczne , przepisać przykłady 4 reakcji ze s.151, dokładnie przeanalizować przykłady :39,40,41. Pisemnie w zeszytcie wykonać zad.1,2,3 dla chętnych 4 lub 5 s.155
Ćwiczenia s.80- 82, wykonać ćw. 44,45,46,47,48.- ocena

28. Temat: Podsumowanie wiadomości o łączeniu się atomów i równaniach reakcji chemicznych.(29 kwietnia)

Podręczniks.156-157, przeczytać podsumowanie , korzystać z niego podczas rozwiązywania zadań ze s.158.

W zeszytcie rozwiązać zadania s.158, wszystkie czyli 10 na ocenę celującą, 8 wybranych na bardzo dobry, 6 wybranych na dobry, 4 wybrane na dostateczny. Nie rozwiązanie zadań skutkuje oceną niedostateczną.

Ćwiczenia s.83-84, wykonać ćw.1,2,3,4,5,6,7,8,9,10.- ocena

Na www.e.podreczniki.pl zostały udostępnione tematy:

- 1.Reakcje chemiczne – podsumowanie.
- 2.Obliczanie mas cząsteczkowych.
- 3.Prawo zachowania masy i stałości składu.

Zachęcam do korzystania z e. podręcznika.

EduNect -została wskazana lekcja „Równania reakcji chemicznych – sprawdzian cz.2/2”