

1. Zadania do samodzielnego wykonania

Zadania na dzień 19.03

B.1

W oparciu o interaktywną prezentację pt. „W jaki sposób można opisać przebieg reakcji wymiany?” dostępną w internecie pod adresem <https://epodreczniki.pl/b/w-jaki-sposob-mozna-opisac-przebieg-reakcji-wymiany/P9g8XcZ29> odpowiedz na poniższe pytania lub wykonaj podane polecenia:



- Co to są współczynniki stechiometryczne?
- Co to jest reakcja chemiczna?
- Ile podstawowych typów reakcji chemicznych wyróżniamy? Podaj ich nazwy
- Narysuj schemat pierwszego doświadczenia przedstawionego na filmie.
- Jakie obserwacje towarzyszą temu doświadczeniu?
- Podaj nazwy składników wchodzących w skład mieszaniny termitowej
- Ile wynosi masa cząsteczkowa azotanu(V) ołowiu(II)? Oblicz w oparciu o podany wzór tej soli.
- Napisz równania dwóch reakcji wymiany wykorzystywanych w życiu codziennym.
- Przepisz do zeszytu i uzupełnij ćwiczenie 1 i 4.

Zadania na dzień 24.03

B.2

W oparciu o interaktywną prezentację pt. „Budujemy atom” (część „Symbol”) dostępną w internecie pod adresem https://phet.colorado.edu/sims/html/build-an-atom/latest/build-an-atom_pl.html odpowiedz na poniższe pytania lub wykonaj podane polecenia:



- Podaj symbol pierwiastka oraz jego liczbę A i Z, jeśli w jądrze jego atomu obecnych jest 6 neutronów i 5 protonów.
- Zbuduj atom zawierający 12 nukleonów, w tym 6 protonów i podaj jego symbol chemiczny oraz liczbę elektronów
- Zbuduj kation litu zawierający 4 neutrony i 2 elektrony. Podaj liczbę cząstek elementarnych obecnych w tym kationie