

Plan zajęć

Kurs przyspieszony z chemii – klasa 7

Miesiąc	Dzień	Lp.	Treści ogólne	Treści szczegółowe
marzec	2	1	Substancje i ich przemiany	Regulamin zajęć, zasady bezpiecznej pracy w laboratorium chemicznym, środki ochrony osobistej, piktogramy chemiczne
	4	2		Szkoło laboratoryjne, sprzęt laboratoryjny, podstawowe czynności laboratoryjne ➤ Eksperyment: Erupcja wulkanu
	9	3		Właściwości substancji, metale, niemetale, stopy
	11	4		Mieszaniny i metody ich rozdzielania ➤ Eksperyment: Pomagamy Kopciuszkowi
	16	5		Przemiany fizyczne i chemiczne ➤ Eksperyment: Magia krystalizacji
	18	6	Budowa materii	Symbole pierwiastków, związki chemiczne
	23	7		Układ okresowy pierwiastków chemicznych
	25	8		Składniki materii, masa atomowa, masa cząsteczkowa ➤ Eksperyment: Jednakowa objętość – różna masa
	30	9		Budowa atomu, izotopy
kwiecień	1	10	Wiązania i reakcje chemiczne	Elektroujemność, wiązanie kowalencyjne
	8	11		Jony, wiązanie jonowe
	13	12		Atom i cząsteczka, wartościowość ➤ Eksperyment: Niewidzialny ruch cząsteczek
	15	13		Wzory i nazwy tlenków
	20	14		Typy reakcji, uzgadnianie równań reakcji, chemografy
	22	15		Prawa chemiczne – prawo zachowania masy, prawo stałości składu
	27	16	Gazy	Powietrze, azot
	29	17		Tlen, dwutlenek węgla ➤ Eksperyment: Balon, który sam rośnie
maj	4	18	Woda i roztwory wodne	Wodór, gazy szlachetne
	6	19		Rodzaje roztworów
	18	20		Rozpuszczalność ➤ Eksperyment: Tęcza zamknięta w probówce
	20	21		Stężenie procentowe roztworu
	25	22	Tlenki i wodorotlenki	Tlenki metali i niemetali
	27	23		Elektrolity i nieelektrolity
czerwiec	1	24	Tlenki i wodorotlenki	Wodorotlenki – wzory, nazwy, sposoby otrzymywania; - wodorotlenek sodu - wodorotlenek potasu - wodorotlenek wapnia
	8	25		Proces dysocjacji elektrolitycznej zasad ➤ Eksperyment: Na tropie wodorotlenków