

Część praktyczna konkursu matematyczno - przyrodniczego – chemia

Numer startowy uczestnika.....

Wykonaj poniższe ćwiczenia zgodnie z podaną instrukcją, zapisz odpowiednie obserwacje i wnioski w wyznaczonych do tego punktach. Za poprawne wykonanie ćwiczeń możesz zdobyć maksymalnie 6 punktów.

Ćwiczenie 1.

W oznaczonych zlewkach znajdują się sole: AgNO_3 , CaCl_2 , KI , ZnCl_2

Niestety etykiety ze wzorami soli zaginęły. Pomieszaj odpowiednie sole używając do tego celu próbek., wskaż, któremu numerowi zlewki odpowiada wzór soli. Wykorzystaj do tego celu tabelę rozpuszczalności

Obserwacje zapisz w podanej tabeli:

	I	II	III	IV
I	X			
II		X		
III			X	
IV				X

W zlewkach oznaczonych numerami znajdują się sole:

Zlewka I..... Zlewka II..... Zlewka III..... Zlewka IV.....

Zapisz odpowiednie równania reakcji w formie cząsteczkowej i jonowej skróconej, lub zaznacz te reakcje

Zlewka I+II.....

Zlewka II+III.....

Zlewka III+IV.....

Zlewka IV+I.....

Ćwiczenie 2.

W trzech zlewkach znajdują się roztwory:

NaOH, HCl, CaCl₂, za pomocą wskaźników: oranżu metylowego, fenoloftaleiny i wywaru z czerwonej kapusty określ odczyn roztworu. Obserwacje i wnioski zapisz w poniższej tabeli:

	NaOH	HCl	CaCl₂
Fenoloftaleina			
Oranż metylowy			
Wywar z czerwonej kapusty			
Równanie reakcji dysocjacji			
Odczyn roztworu			