

Karta pracy nr 4 - SOLE.

Doświadczenie 1. Badanie aktywności metali.

Opis: Do zlewki wlać roztwór siarczanu(VI) miedzi(II) i wrzucić kawałek blaszki cynkowej.

Co obserwujesz?

Obserwacje:

Wniosek:

Doświadczenie 2. Badanie odczynu wodnych roztworów soli.

Wskaźniki:

Fenoloftaleina-bezbarwna

Oranż metylowy-pomarańczowy

Papierek uniwersalny-żółty

Wskaźnik	Barwa wskaźnika w roztworze		
	Kwasu np. HCl	Zasady np. NaOH	Wody
fenoloftaleina	bezbarwna	malinowa	bezbarwna
oranż metylowy	czerwony	pomarańczowa	pomarańczowa
papierek uniwersalny	czerwony	niebieski	żółty

Opis: Na szkiełka zegarkowe nanieść kilka kropli soli i dodawać odpowiedni wskaźnik.

Obserwacje zapisać do tabeli.

Sól	Barwa wskaźnika w roztworze soli			Odczyn roztworu
	fenoloftaleina	oranż metylowy	papierek uniwersalny	
Zn(NO ₃) ₂				
NaCl				
Al ₂ (SO ₄) ₃				
K ₂ CO ₃				

Zapisz reakcje soli, które ulegają hydrolizie w skróconej formie jonowej.