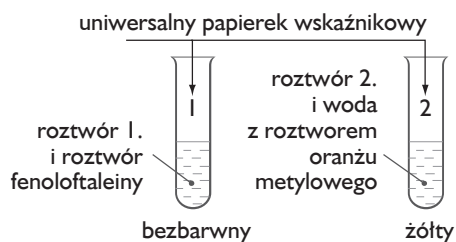


## Odczyn roztworu – skala pH

### Grupa I

Na podstawie schematu doświadczenia chemicznego określ odczyn i możliwą wartość pH roztworów (zakres). Porównaj liczbę kationów z liczbą anionów w tych roztworach, wpisując znak:  $<$ ,  $>$  lub  $=$ .



imię i nazwisko ucznia

data

klasa

Probówka 1.

odczyn roztworu 1.: \_\_\_\_\_

pH roztworu 1.: \_\_\_\_\_ liczba  $H^+$  \_\_\_\_\_ liczba  $OH^-$

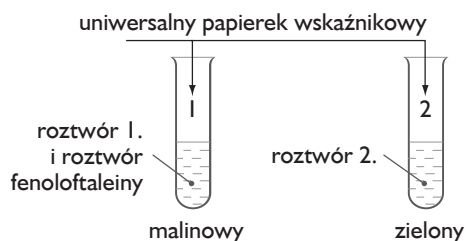
Probówka 2.

odczyn roztworu 2.: \_\_\_\_\_

pH roztworu 2.: \_\_\_\_\_ liczba  $H^+$  \_\_\_\_\_ liczba  $OH^-$

### Grupa II

Na podstawie schematu doświadczenia chemicznego określ odczyn i możliwą wartość pH roztworów (zakres). Porównaj liczbę kationów z liczbą anionów w tych roztworach, wpisując znak:  $<$ ,  $>$  lub  $=$ .



imię i nazwisko ucznia

data

klasa

Probówka 1.

odczyn roztworu 1.: \_\_\_\_\_

pH roztworu 1.: \_\_\_\_\_ liczba  $H^+$  \_\_\_\_\_ liczba  $OH^-$

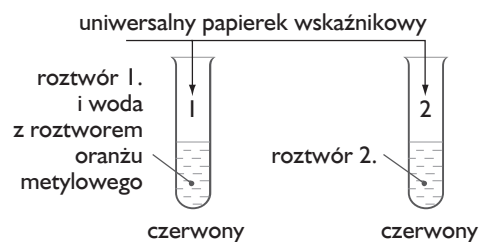
Probówka 2.

odczyn roztworu 2.: \_\_\_\_\_

pH roztworu 2.: \_\_\_\_\_ liczba  $H^+$  \_\_\_\_\_ liczba  $OH^-$

### Grupa III

Na podstawie schematu doświadczenia chemicznego określ odczyn i możliwą wartość pH roztworów (zakres). Porównaj liczbę kationów z liczbą anionów w tych roztworach, wpisując znak:  $<$ ,  $>$  lub  $=$ .



imię i nazwisko ucznia

data

klasa

Probówka 1.

odczyn roztworu 1.: \_\_\_\_\_

pH roztworu 1.: \_\_\_\_\_ liczba  $H^+$  \_\_\_\_\_ liczba  $OH^-$

Probówka 2.

odczyn roztworu 2.: \_\_\_\_\_

pH roztworu 2.: \_\_\_\_\_ liczba  $H^+$  \_\_\_\_\_ liczba  $OH^-$