

Zadanie 6.

zadanie na dzień 06.01.2022 (czwartek)

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

5. Roztwory i reakcje zachodzące w roztworach wodnych. Uczeń:

7) uzasadnia (ilustrując równaniami reakcji) przyczynę kwasowego odczynu roztworów kwasów, zasadowego odczynu wodnych roztworów niektórych wodorotlenków (zasad) oraz odczynu niektórych roztworów soli (hydroлиза);

10) pisze równania reakcji: (...) hydroлиза soli w formie cząsteczkowej i jonowej (pełnej i skróconej);

Zadanie 6.1. (0-1)

Oceń prawdziwość poniższych zdań. Zaznacz P, jeżeli zdanie jest prawdziwe, albo F – jeśli jest fałszywe.

1.	Wodny roztwór NaHCO_3 wykazuje słabszy odczyn zasadowy niż roztwór Na_2CO_3 .	P	F
2.	W wodnym roztworze bromku wapnia papierek uniwersalny przyjmuje niebieskie zabarwienie.	P	F
3.	W roztworze fluorku wapnia znajdują się cząsteczki HF.	P	F
4.	Roztwory wodne soli: KCl, NaBr, KI, NaF wykazują odczyn obojętny	P	F

Zadanie 6.2. (0-2)

Uzupełnij poniższą tabelę.

Sól:	Równanie reakcji w formie <u>jonowej skróconej</u>	odczyn
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		
NH_4Br		
NH_4HSO_3		
KHS		
Na_2S		
Li_2CO_3		

W tym zadaniu powtórzyłeś:

 hydroliza

 równanie jonowe skrócone

 odczyn roztworu

 Wskaźniki kwasowo- zasadowe

 Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie www.chemiadomatury.pl 31.01.2022 r.