

Zadanie 15. (0-3)

zadanie na dzień 15.01.2022 (sobota)

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

1.	Do dodaniu tlenku cezu do probówki z roztworem kwasu azotowego(V) oraz z oranżem metylowym, możemy obserwować zmianę zabarwienia zawartości probówki z żółtej na czerwoną.	P	F
2.	Tlenek chloru(VII) reaguje z wodorotlenkiem baru.	P	F
3.	W trakcie reakcji wodorotlenku baru z kwasem siarkowym(VI) obserwujemy wydzielenie osadu.	P	F
4.	Po dodaniu kwasu solnego do probówki z wodorotlenkiem wapnia obserwujemy wydzielenie osadu.	P	F
5.	Mangan jest metalem bardziej aktywnym niż bizmut dlatego nie wypiera go z roztworów.	P	F
6.	Po dodaniu nadmiaru wodorotlenku potasu do probówki z wodorotlenkiem chromu(III) obserwujemy brak objawów reakcji.	P	F
7.	W trakcie reakcji RbOH z $ZnCl_2$ obserwujemy wydzielanie osadu wodorotlenku cynku.	P	F
8.	Zmieszanie roztworu chlorku sodu z roztworem siarczku potasu nie powoduje zajścia reakcji.	P	F
9.	W trakcie nasycania wodnego roztworu wodorotlenku wapnia – dwutlenkiem węgla następuje wytrącenie osadu.	P	F
10.	Sole kwasów tlenowych można otrzymać w reakcji tlenku niemetalu z tlenkiem metalu.	P	F
11.	W trakcie przepuszczania gazowego chloru przez roztwór bromku potasu obserwujemy pojawienie się żółtej barwy roztworu.	P	F
12.	Sole żelaza(III) mają zabarwienie brunatne.	P	F
13.	W trakcie dodawania roztworu wodorotlenku rubidu do wodnego roztworu azotanu(V) miedzi(II) następuje wytrącenie niebieskiego, galaretowatego osadu.	P	F
14.	Węglan amonu, poddany działaniu wysokiej temperatury rozkłada się z wydzieleniem dwóch gazów.	P	F

W tym zadaniu powtórzyłeś:

sole

Metody otrzymywania soli

Kwasy , wodorotlenki

Tablica rozpuszczalności

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