

Zadanie 14.

zadanie na dzień 14.01.2022 (piątek)

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

1.	Osad wodorotlenku glinu można otrzymać, działając na sól glinu roztworem zasady sodowej lub wody amoniakalnej.	P	F
2.	Amoniak można otrzymać działając wodorotlenkiem cyny na chlorek amonu.	P	F
3.	W trakcie reakcji mocnej zasady i soli metali ciężkich można zaobserwować wytrącanie się osadu.	P	F
4.	Tlenki reagujące z kwasami a niereagujące z zasadami nazywamy tlenkami zasadowymi.	P	F
5.	Siarczek potasu można otrzymać działając na tlenek siarki(IV) wodorotlenkiem potasu.	P	F
6.	Podczas reakcji węglanów z mocnymi kwasami obserwuje się brak objawów reakcji.	P	F
7.	W trakcie dodawania porcjami wodorotlenku cezu do siarczanu(VI) amonu przy wylocie probówki można wyczuć charakterystyczny, ostry, duszący zapach.	P	F
8.	Jednym z objawów reakcji kwasu siarkowego z chlorkiem sodu jest wydzielenie gazu.	P	F
9.	W reakcji siarczku żelaza(II) z kwasem solnym wydziela się gaz o charakterystycznym zapachu.	P	F
10.	Po rozpuszczeniu tlenku siarki(VI) w roztworze wodorotlenku litu otrzymamy roztwór Li_2SO_4 .	P	F
11.	Żelazo, chrom i glin pod wpływem stężonego kwasu azotowego(V) ulegają pasywacji.	P	F
12.	Po dodaniu wodorotlenku cynku do roztworu kwasu solnego w probówce nie obserwujemy żadnych zmian.	P	F

W tym zadaniu powtórzyłeś:

sole

Kwasy, wodorotlenki

Chemia nieorganiczna

pasywacja

Reakcje soli

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