

- 41 Oceń prawdziwość podanych zdań. Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.

1.	Do zasad zalicza się wodorotlenki, które nie rozpuszczają się w wodzie.	P	F
2.	Jedną z metod otrzymywania zasad jest reakcja metali aktywnych chemicznie z wodą.	P	F
3.	Wodorotlenek miedzi(II) jest zasadą.	P	F
4.	Zasady można otrzymać w wyniku reakcji tlenków metali 1. grupy układu okresowego pierwiastków chemicznych z wodą.	P	F

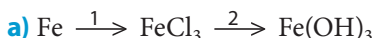
- 42 Wodne roztwory zasad są nazywane ługami i są silnie żrące. Podkreśl wzory sumaryczne wodorotlenków, których wodne roztwory są silnie żrące.



- 43 Uzupełnij równania reakcji otrzymywania wodorotlenków trudno rozpuszczalnych i praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie. Uzgodnij współczynniki stechiometryczne.



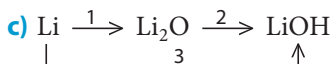
- 44 Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych oznaczonych na schematach cyframi (1–3).



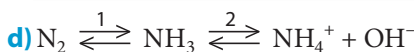
- _____
- _____



- _____
- _____



- _____
- _____
- _____



- _____
- _____

