

23. Znaczenie wartościowości pierwiastków chemicznych przy ustalaniu wzorów i nazw związków chemicznych

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

1.	W przypadku wiązania kowalencyjnego wartościowość to liczba wiązań, za pomocą których atomy łączą się ze sobą.	P	F
2.	Wartościowość pierwiastków chemicznych grup 1.–2. i 13.–18. jest zawsze równa numerowi grupy.	P	F
3.	Wartościowość siarki w siarczku wynosi II, a chloru w chlorkach I.	P	F
4.	Pierwiastki chemiczne w stanie wolnym nie mają wartościowości.	P	F

- 5 Uzupełnij tabelę.

Zapis	Sposób odczytywania	Liczba atomów każdego z pierwiastków chemicznych
N_2	jedna cząsteczka azotu	dwa atomy azotu
7 N		
	trzy cząsteczki azotu	
$2 As_2O_3$		
	pięć cząsteczek tlenku potasu	

- 6 Napisz nazwy systematyczne lub wzory sumaryczne związków chemicznych o podanych wzorach lub nazwach.

Jeżeli pierwiastek chemiczny ma więcej niż jedną wartościowość, należy to uwzględnić w nazwie.

Li_2O – _____	chlorek magnezu – _____
Cl_2O – _____	tlenek żelaza(III) – _____
ZnS – _____	siarczek potasu – _____
FeO – _____	tlenek chloru(III) – _____
Cu_2O – _____	chlorek sodu – _____
NH_3 – _____	bromowodór – _____