

Приложение 2.				
Алгоритм составления химической формулы по валентности			Примеры:	
1	Написать знаки (символы) химических элементов и указать их валентность:		V P	II O
2	Найти наименьшее общее кратное чисел, которые обозначают валентность:		10	
3	Разделить наименьшее общее кратное на валентность каждого элемента:		V P 10:V=2	II O 10:II=5
4	Полученные индексы написать справа внизу знаков х.э. Проверить.		V P <sub>2</sub> V·2=10	II O <sub>5</sub> II·5=10

Приложение 2.				
Алгоритм составления химической формулы по валентности			Примеры:	
1	Написать знаки (символы) химических элементов и указать их валентность:		V	II
			P	O
2	Найти наименьшее общее кратное чисел, которые обозначают валентность:		10	
3	Разделить наименьшее общее кратное на валентность каждого элемента:		V	II
			P	O
			10:V=2	10:II=5
4	Полученные индексы написать справа внизу знаков х.э. Проверить.		V	II
			P <sub>2</sub>	O <sub>5</sub>
			V·2=10	II·5=10

Приложение 2.								
Алгоритм составления химической формулы по валентности		Примеры:						
1	Написать знаки (символы) химических элементов и указать их валентность:	<table><tr><td>V</td><td>II</td></tr><tr><td>P</td><td>O</td></tr></table>	V	II	P	O		
V	II							
P	O							
2	Найти наименьшее общее кратное чисел, которые обозначают валентность:	10						
3	Разделить наименьшее общее кратное на валентность каждого элемента:	<table><tr><td>V</td><td>II</td></tr><tr><td>P</td><td>O</td></tr><tr><td>10:V=2</td><td>10:II=5</td></tr></table>	V	II	P	O	10:V=2	10:II=5
V	II							
P	O							
10:V=2	10:II=5							
4	Полученные индексы написать справа внизу знаков х.э. Проверить.	<table><tr><td>V</td><td>II</td></tr><tr><td>P<sub>2</sub></td><td>O<sub>5</sub></td></tr><tr><td>V·2=10</td><td>II·5=10</td></tr></table>	V	II	P <sub>2</sub>	O <sub>5</sub>	V·2=10	II·5=10
V	II							
P <sub>2</sub>	O <sub>5</sub>							
V·2=10	II·5=10							