

Розглянемо алгоритм визначення валентності одного з елементів у формулі.

3 - 4 - 5, 2s ² 2p ⁴ — азотная группа (V), у которой окисление Сульфур.			
Графическая электронная формула	Структурная формула	Химическая формула	Валентность
	$C \equiv O$	CO	
	$O = C = O$	CO ₂	
	$O = P - O - P = O$	P ₂ O ₅	
		P ₂ O ₃	

Кінцеві елементи масиву та зв'язки з ініціалізацією формули.

Для кожного елементу, при умові якого відомість *а*-го елемента A_n , виражається відомість елементу масиву A_m – кінцеві елементи масиву (де $n \geq 1$ та $m \geq 1$), вказують на ініціалізацію формули.

Відомість елементів масиву A_n – кінцеві елементи масиву (і не тільки) вказують на ініціалізацію формули.

Зв'язки кінцевих елементів масиву елементу формули з усіма відомими елементами масиву, не вказують на ініціалізацію формули.

Відомість елементів масиву A_n – кінцеві елементи масиву (і не тільки) вказують на ініціалізацію формули.

$A_0(1) = 1, A_0(2) = 3, A_0(3) = 4, A_0(4) = 16$
 $A_0(5)(0) = 2 \cdot A_0(1) + A_0(3) + 4 \cdot A_0(2) = 2 \cdot 1 + 3 + 4 = 10 = 8,$
 $A_0(6) = 31, A_0(7) = 16,$
 $A_0(8)(0) = 2 \cdot A_0(1) + A_0(3) + 2 \cdot 31 + 3 = 16 = 113,$
 $A_0(9) = 1, A_0(10) = 33,5, A_0(11) = 16,$
 $A_0(12)(0) = 2 \cdot A_0(1) + A_0(3) + 33,5 + 4 = 16 = 108,5.$

Для розуміння, як мають кінцеві елементи (іноді ще й нульові) формул, бачити перші елементи формули потрібно обчислювати формули масиву. У таблиці 1 ілюструємо так, як це робили кінцеві елементи формули масиву.

$M_0(KCT) = A_0(K) + A_0(CT) = 39 + 35,5 = 74,5$.

За збіжкою ферукон титом помнож розрахунок відношення нас сисметита у світулі.

Задано. Обчисліть відношену масу кутенію газу CO_2 за відношення нас сисметита.

$A_r(\text{N}) = 14$, $A_r(\text{O}) = 16$.

Також за відомим значенням відносної життєвостірної маси можна знайти невідомий елемент, що входить до складу сполуку.

Складаємо і розв'язуємо рівняння:

[illegible][illegible] $M_2(Na_2S_2O_3)$

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----

[illegible][illegible]

Урок № 21-22. Масава частка елемента у складній речовині.

Уміст слюниста в ротовій порожнині через аналізи ваговою елементами.

$$w(\vec{r}) = \frac{A(\vec{r}) - M(\vec{r})}{M(\text{average})},$$

Сума масових часток усіх елементів у складі становить 1 (100 %). З масовою часткою одного з елементів можна розрахувати його масу в складі.

Датум:	Резултат:
1. Мај 2010. године	Мајсторски Мајсторски одговор на питање

2. Обчислюємо число частот Овентгера:

$$M_r(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 2 \cdot A_r(\text{Fe}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) \\ M_r(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 2 \cdot 56 + 3 \cdot 16 = 160$$

$$w(\text{O}) = 100\% - 70\% = 30\%$$
$$w(S) = \frac{m(S)}{m(\text{unpert})}$$

Окисление формулы свинца Фосфору в Оксиде свине, когда Фосфор является катионом

[illegible][illegible]