

Розглянемо алгоритм визначення валентності одного з елементів у формулі.

4. Заповнюй таблицю.

↓	↓ ↓	C=O	CO
2p			

Уроки № 19-20. Відносна молекулярна маса. Обчислення

Значення відносної молярної маси складової полімерної ланки визначають за формулою:

$$H_0(S_1S_2) = 2A_0(S_1) + A_0(S_2) + 4A_0(O) = 2 \cdot 1 + 1 + 4 \cdot 16 = 68,$$

$$A_0(T) = 31, \quad A_0(O) = 16,$$

$$H_0(TS_2) = 2A_0(T) + 3A_0(O) = 2 \cdot 31 + 3 \cdot 16 = 110.$$

Для речовин, які мають нелінійну (зігнуту або йнну) будову, більш корисно використовувати термін «лінійна формула маси». В позначеннях і розрахунках такі ж, як і лінійної нелінійної маси.

За лінійною функцією також можна розрахувати відношення мас складових у сполуці.

$$M_r(\text{CO}_2) = A_r(\text{C}) + 2 \cdot A_r(\text{O}) = 12 + 2 \cdot 16 = 44.$$

Розрахуємо співвідношення мас елементів:

За відносною масою мушкетера масою спадіа можна установити III фазу.

$A_r(\text{N}) = 14$, $A_r(\text{O}) = 16$,
 $M_r(\text{N}_2\text{O}_5) = 2 \cdot A_r(\text{N}) + 5 \cdot A_r(\text{O}) = 2 \cdot 14 + 5 \cdot 16 = 140$

Таблицю за відомим значенням відносної молекулярної маси можна використати для визначення елементів, що входять до складу сполучення.

Решение:
 $M_r(\text{H}_2\text{CO}_3) = 62$. Полагая $A_r(\text{C}) = x$
 $M_r(\text{H}_2\text{CO}_3) = 2 \cdot A_r(\text{H}) + A_r(\text{C}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) = 2 \cdot 1 + x + 3 \cdot 16 = 62 \Rightarrow$

Вспомогательное задание

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]

4. Обчисліть відношення формул між водними розчинами хлориду та роданату й у водних розчинах простих аніонів (зазначте).

$$\text{E } H_0(KCF) =$$

$$\text{B. } \text{Al}(\text{OH})_3 =$$

[illegible]

4. Відомо молекулярна маса солі H_2EO_4 — 98. Назвіть окисний окислювальний елемент E. Укажіть його порядковий номер.

Урок № 21-22. Маса частки елемента у складній речовині.
Розв'язування задач

Мислюча частка елементів в своєму м (словах-мем) — це відношення між елемен-

Лінійну частку елементів обчислюють, виходячи з класичної формули складу

$M(E)$ — кількість атомів елемента E у формулі сполуку,
 $A_r(E)$ — відносна атомна маса елемента E ,
 $M_r(\text{сполуки})$ — відносна молекулярна (формулярна) маса сполуку.

$$M(T) = n(T) \cdot m(\text{спириту})$$

Дана:	Результати:
$m(\text{кальций}) = 120 \text{ г}$	1. Массу шкату Маріє обчислюємо за формулою
$m(\text{Мі}) = 72 \text{ г}$	

2. Обчисліть масову частку Оксигену:

Дано:	Решення
Fe_2O_3	1. Обчислимо відсотку молекулярну масу Fe_2O_3 :
$n(\text{Fe}_2\text{O}_3) = 1 \text{ моль}$	

$$w(\text{Fe}) = \frac{A(\text{Fe}) \times \lambda(\text{Fe})}{M(\text{Fe}_2\text{O}_3)} = \frac{56 \cdot 2}{160} = 0,7 \text{ atau } 70 \%$$

Баланың массасы: $w(\text{C}) = 70\%$, $w(\text{O}) = 30\%$.

$$w(S) = \frac{m(S)}{m(\text{iperry})}$$

Висновки: у мілі з речовин, формула яких Ca_2S і Ca_2O , масова частка Купруреу білаш (пром'якість усього).

3. Обчисліть масову частку Оксигену в речовині, формула якої $Zn(NO_3)_2$.

[illegible]