

Молекулы. Химические формулы. Валентность элементов

1.

Подсчитайте общее число атомов в следующих молекулах: $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$, $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$, $[\text{Fe}(\text{OH})_2]_2\text{SO}_4$.

2.

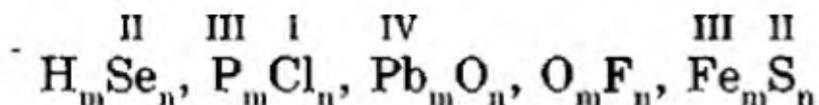
Разделите вещества, формулы которых приведены ниже, на простые и сложные: NH_3 , Zn , Br_2 , HI , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, K , CO , F_2 , $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$.

3.

Определите валентность элементов в следующих соединениях: AsH_3 , CuO , N_2O_3 , CaBr_2 , AlI_3 .

4.

Определите индексы m и n в следующих формулах:



Напишите графические формулы этих веществ.

5.

Составьте молекулярные и графические формулы соединений хрома с кислородом, в которых хром проявляет валентность II, III и VI.