

Допускается использование других реактивов и эталонных растворов для спектрального анализа, аттестованных компетентным уполномоченным органом.

Расчет количества соединения химического элемента (X) в граммах при составлении эталонного раствора проводят по следующей формуле:

$$X = a \cdot b \cdot \frac{M}{n \cdot A}, \quad \text{где}$$

a – масса вводимого в раствор элемента на 1 г готового эталонного раствора, г;

b – масса готового эталонного раствора, г;

M – молекулярная масса соединения, в которое входит вводимый в эталонный раствор элемент;

n – число атомов вводимого элемента в используемом для приготовления эталонного раствора соединении;

A – атомная масса вводимого в эталонный раствор элемента.

Эталонные, а также приготовленные на их основе стандартные растворы хранят в посуде, позволяющей сохранять концентрацию этих растворов неизменной (например, в посуде из кварца, тефлона, чистого полиэтилена и т.п.).