

**ЗАМЕЧАНИЕ ПО ТЕРМИНОЛОГИИ ДЛЯ МОЛЯРНЫХ МАСС
В НАУКЕ О ПОЛИМЕРАХ¹**
(Рекомендация ИЮПАК)

Терминология в области молярных масс имеет большое значение в науке о полимерах. Ниже сделана попытка предложить более унифицированные, взаимно согласованные индивидуальные названия и связанные с ними величины и/или единицы измерения.

Рекомендуется применять два основных термина:

Молярная масса (символ M) и относительная молекулярная масса или молекулярный вес (символ M_r).

Молярная масса — это масса вещества, деленная на его количество (ссылка 1, название 2.3.03).

Относительная молекулярная масса или молекулярный вес — это отношение средней массы вещества согласно его формуле к $1/12$ массы ядра атома углерода ^{12}C (ссылка 1, название 2.3.02).

Примечания

1. Молярную массу обычно выражают в единицах г/моль или кг/моль. В науке о полимерах рекомендуется пользоваться единицей г/моль, так как при этом численное значение молярной массы и относительной молекулярной массы вещества совпадают.

2. Относительная молекулярная масса, или молекулярный вес — это безразмерная величина, не связанная с какими-либо единицами измерения.

3. Нежелательно применение дальтона как единицы измерения массы, идентичной единице измерения атомной массы.

4. Термины «молярный» и «молекулярный» можно использовать и для частиц, состоящих более чем из одной молекулы, например комплексов, агрегатов, мицелл и т. п.

5. Если нет опасений внести путаницу, то индекс r в рекомендуемом символе для относительной молекулярной массы M можно опустить.

6. Следует избегать применения смешанных терминов, таких как средне-весовая молярная масса или средне-массовый молекулярный вес.

Manual of Symbols and Terminology for Physicochemical Quantities and Units, Pure Appl. Chem., 1979, v. 51, p. 1.

¹ Перевод с англ. чл.-корр. АН СССР Н. А. Платэ.