Зат мөлшері

1	**Масса арқылы** M — молярлық масса, г/моль	$n = \dfrac{m}{M}$
2	**Бөлшектер саны арқылы** Авогадро тұрақтысы $6{,}02 \cdot 10^{23}$ моль$^{-1}$	$n = \dfrac{N}{N_A}$
3	**Газ көлемі арқылы (қ.ж.)** молярлық көлем 22,4 л/моль	$n = \dfrac{V}{V_m}$
4	**Молярлық масса**	$M = M_r$ г/моль $M(\mathrm{H_2O}) = 2 \cdot 1 + 16 = 18$ г/моль
5	**Қалыпты жағдай**	$t = 0\,^\circ\mathrm{C}, \quad p = 101{,}3$ кПа

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша.

Количество вещества

1	**Через массу** M — молярная масса, г/моль	$n = \dfrac{m}{M}$
2	**Через число частиц** постоянная Авогадро $6{,}02 \cdot 10^{23}$ моль$^{-1}$	$n = \dfrac{N}{N_A}$
3	**Через объём газа (н. у.)** молярный объём 22,4 л/моль	$n = \dfrac{V}{V_m}$
4	**Молярная масса**	$M = M_r$ г/моль $M(\mathrm{H_2O}) = 2 \cdot 1 + 16 = 18$ г/моль
5	**Нормальные условия**	$t = 0\,^\circ\mathrm{C}, \quad p = 101{,}3$ кПа

© 2026 walls.kz. Бесплатно для школ и учителей. Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.

Зат мөлшері

Количество вещества

① **Масса арқылы**
Через массу
M — молярлық масса, г/моль
M — молярная масса, г/моль

$$n = \frac{m}{M}$$

② **Бөлшектер саны арқылы**
Через число частиц
Авогадро тұрақтысы $6{,}02 \cdot 10^{23}$ моль$^{-1}$
постоянная Авогадро $6{,}02 \cdot 10^{23}$ моль$^{-1}$

$$n = \frac{N}{N_A}$$

③ **Газ көлемі арқылы (қ.ж.)**
Через объём газа (н. у.)
молярлық көлем 22,4 л/моль
молярный объём 22,4 л/моль

$$n = \frac{V}{V_m}$$

④ **Молярлық масса**
Молярная масса

$$M = M_r \ \text{г/моль}$$

$$M(\mathrm{H_2O}) = 2 \cdot 1 + 16 = 18 \ \text{г/моль}$$

⑤ **Қалыпты жағдай**
Нормальные условия

$$t = 0\,^{\circ}\mathrm{C}, \quad p = 101{,}3 \ \text{кПа}$$

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін / Бесплатно для школ и учителей. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша / Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.