

В сосуде находится смесь двух газов:  $4 \cdot 10^{23}$  молекул кислорода и  $4 \cdot 10^{23}$  молекул водорода. Каково отношение  $\nu_{O_2} : \nu_{H_2}$  количеств вещества этих газов?

- 1) 1
- 2) 8
- 3)  $\frac{1}{8}$
- 4) 4