

Для выполнения задания 21 используйте следующие справочные данные.

**Концентрация** (молярная, моль/л) показывает отношение количества растворенного вещества ( $n$ ) к объему раствора ( $V$ ).

**pH** («пэ аш») — водородный показатель; величина, которая отражает концентрацию ионов водорода в растворе и используется для характеристики кислотности среды.



Расположите перечисленные ниже вещества в порядке увеличения pH их одномолярных растворов (от самого кислого к самому щелочному):

- 1)  $\text{NaNO}_3$ ;
- 2)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ ;
- 3)  $\text{NaHSO}_4$ ;
- 4)  $\text{NaHCO}_3$ .

Запишите номера веществ в правильном порядке.

Ответ:  →  →  → .