

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.



Для веществ, приведенных в перечне, определите характер среды их водных растворов, имеющих одинаковую концентрацию (моль/л).

1. Хлорид аммония.
2. Гидроксид аммония.
3. Гидроксид калия.
4. Нитрат лития.

Запишите номера веществ в порядке возрастания значения pH их водных растворов.

Ответ:  →  →  → .