

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. Соляная кислота.
2. Сульфат цинка.
3. Перхлорат кальция.
4. Нитрит калия.

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

Ответ: → → → .