

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 уменьшения pH их децимолярных растворов (концентрация 0,1 М) (от самого щелочного к самому кислому):

- 1) K_2SO_4 ;
- 2) $(NH_4)_2SO_4$;
- 3) K_3PO_4 ;
- 4) K_2HPO_4 .

Запишите номера веществ в правильном порядке.

Ответ: → → → .