

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.



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

1. Гидрокарбонат натрия.
2. Сульфат магния.
3. Сульфат натрия.
4. Соляная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. Нитрит натрия.
2. Гидроксид рубидия.
3. Дихромат калия.
4. Нитрат хрома (III).

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

Ответ: → → → .

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

1. Нитрат бария.
2. Карбонат натрия.
3. Серная кислота.
4. Сульфат железа (III).

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

Ответ: → → → .

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

1. Сульфат калия.
2. Сульфат алюминия.
3. Гидроксид лития.
4. Гидроксид аммония.

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

Ответ: → → → .

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

1. Иодид бария.
2. Нитрат железа (III).
3. Карбонат калия.
4. Уксусная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. Муравьиная кислота.
2. Сульфат аммония.
3. Карбонат натрия.
4. Сульфат натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Перхлорат натрия.
2. Хлорид алюминия.
3. Силикат калия.
4. Карбонат калия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Гидрофосфат натрия.
2. Нитрат аммония.
3. Уксусная кислота.
4. Пербромат натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Хлорид железа (III).
2. Хлорат калия.
3. Гипохлорит калия.
4. Гидроксид аммония.

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

Ответ: → → → .

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

1. Сульфат железа (III).
2. Сульфат натрия.
3. Сульфид калия.
4. Гидроксид бария.

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

Ответ: → → → .

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

1. Пальмитат калия.
2. Гидроксид натрия.
3. Сульфат алюминия.
4. Нитрат рубидия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Перхлорат кальция.
2. Гидроксид цезия.
3. Фосфат натрия.
4. Гидрофторид калия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Иодоводородная кислота.
2. Нитрат калия.
3. Сульфат цинка.
4. Карбонат натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Иодид бария.
2. Нитрат меди (II).
3. Гидроксид цезия.
4. Фосфат калия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Нитрат бария.
2. Фторид натрия.
3. Сульфат алюминия.
4. Хлорная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. Нитрат аммония.
2. Перхлорат бария.
3. Гидроксид калия.
4. Гидрокарбонат калия.

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

Ответ: → → → .

17. 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: → → → .

18. 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: → → → .

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

1. Бромид цинка.
2. Сульфат лития.
3. Гидрат аммиака.
4. Гидрокарбонат натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Гидросульфат калия.
2. Карбонат натрия.
3. Сульфат лития.
4. Азотная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. Нитрат ртути (II).
2. Сульфат калия.
3. Фосфат натрия.
4. Гидроксид бария.

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

Ответ: → → → .

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

1. Соляная кислота.
2. Нитрат цинка.
3. Сульфат калия.
4. Гидрокарбонат натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Карбонат калия.
2. Хлорат калия.
3. Нитрат алюминия.
4. Гидроксид рубидия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Сульфид калия.
2. Гидроксид калия.
3. Соляная кислота.
4. Дихромат калия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Серная кислота.
2. Хлорид калия.
3. Карбонат натрия.
4. Сульфат аммония.

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

Ответ: → → → .

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

1. Хлорная кислота.
2. Гипохлорит калия.
3. Перманганат натрия.
4. Сульфат железа (III).

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

Ответ: → → → .

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

1. Карбонат натрия.
2. Дихромат аммония.
3. Бромная кислота.
4. Нитрат бария.

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

Ответ: → → → .

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

1. Сульфит калия.
2. Хлорид цезия.
3. Хлорид железа (III).
4. Гидроксид натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. Хлорид натрия.
2. Иодоводородная кислота.
3. Гидроксид аммония.
4. Сульфат аммония.

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

Ответ: → → → .

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

1. Хлорид алюминия.
2. Сульфид натрия.
3. Нитрат кальция.
4. Серная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. Метиламин.
2. Аммиак.
3. Нитрат алюминия.
4. Перхлорат калия.

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$;
2. NH_3 ;
3. HClO_3 ;
4. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$.

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

Ответ: → → → .

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

1. CH_3COOH ;
2. CsOH ;
3. HNO_3 ;
4. Na_3PO_4 ;

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

Ответ: → → → .

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

1. KClO_4 ;
2. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$;
3. $\text{Ba}(\text{OH})_2$;
4. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. HBr ;
2. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$;
3. NaClO ;
4. KClO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ba}$;
2. NH_4NO_3 ;
3. BaCl_2 ;
4. RbOH .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
2. HClO_4 ;
3. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$;
4. CrCl_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$;
2. CH_3COONa ;
3. HI ;
4. LiCl .

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

Ответ: → → → .

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

1. CH_3NH_2 ;
2. CH_3COOH ;
3. $\text{Ba}(\text{OH})_2$;
4. H_2SO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. NaClO_4 ;
2. K_2SiO_3 ;
3. HF ;
4. NH_4Cl

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

Ответ: → → → .

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

1. BaCl_2 ;
2. H_3PO_4 ;
3. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
4. K_2CO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. K_2SiO_3 ;
2. CaCl_2 ;
3. NaOH ;
4. H_3PO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. NH_3 ;
2. HCl ;
3. H_2S ;
4. BaCl_2 .

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

Ответ: → → → .

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

1. HCOOH ;
2. NaClO_4 ;
3. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$;
4. RbOH .

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

Ответ: → → → .

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

1. Na_2SiO_3 ;
2. $\text{Sr}(\text{OH})_2$;
3. HI ;
4. NH_4Cl .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;
2. HNO_3 ;
3. K_2S ;
4. FeSO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. KOH ;
2. LiNO_3 ;
3. HNO_3 ;
4. KHCO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$;
2. CsOH ;
3. KClO_4 ;
4. $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$;
2. NaOH ;
3. KCl ;
4. $\text{Ca}(\text{ClO})_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. HCOONa ;
2. LiOH ;
3. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;
4. NH_4NO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. H_2SO_4 ;
2. H_2S ;
3. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$;
4. Rb_2CO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
2. NaNO_2 ;
3. NaNO_3 ;
4. HI .

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

Ответ: → → → .

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

1. HCl ;
2. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;
3. KNO_2 ;
4. NH_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. HCOOH ;
2. K_3PO_4 ;
3. NaCl ;
4. CsOH .

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

Ответ: → → → .

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

1. HClO_3 ;
2. HClO ;
3. RbOH ;
4. NH_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. HClO_4 ;
2. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$;
3. $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$;
4. ZnCl_2 .

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

Ответ: → → → .

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

1. CH_3COOH ;
2. $(\text{HCOO})_2\text{Ca}$;
3. KClO_4 ;
4. ZnSO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. Na_2S ;
2. NH_4NO_3 ;
3. HNO_3 ;
4. Na_2SO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. Na_2SiO_3 ;
2. LiBr ;
3. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$;
4. $\text{Ca}(\text{OH})_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{CH}_3\text{COONH}_4$;
2. HF ;
3. LiOH ;
4. FeCl_2 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$;
2. NaF ;
3. CaBr_2 ;
4. HCl .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$;
2. NaHCO_3 ;
3. HCl ;
4. NaClO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$;
2. LiOH ;
3. HNO_3 ;
4. Na_3PO_4 ;

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

Ответ: → → → .

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

1. K_3PO_4 ;
2. $KClO_3$;
3. $AgNO_3$;
4. H_2SO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. HF ;
2. $Cr_2(SO_4)_3$;
3. $LiClO$;
4. $KClO_3$.

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

Ответ: → → → .

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

1. $(CH_3COO)_2Ca$;
2. NH_4Cl ;
3. $Ba(NO_3)_2$;
4. $CsOH$.

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

Ответ: → → → .

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

1. $RbOH$;
2. $HClO_3$;
3. CH_3COONH_4 ;
4. $FeCl_3$.

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

Ответ: → → → .

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

1. хлорид хрома(III);
2. хлорид лития;
3. иодоводородная кислота;
4. ацетат бария.

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

Ответ: → → → .

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

1. азотная кислота;
2. муравьиная кислота;
3. гидроксид бария;
4. этиламин.

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

Ответ: → → → .

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

1. хлорид аммония;
2. перхлорат натрия;
3. силикат натрия;
4. бромоводород.

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

Ответ: → → → .

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

1. гидроксид бария;
2. карбонат лития;
3. ортофосфорная кислота;
4. бромид бария.

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

Ответ: → → → .

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

1. K_2SiO_3 ;
2. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$;
3. KOH ;
4. H_2SO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. бромид кальция;
2. бромоводород
3. аммиак;
4. сероводород.

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

Ответ: → → → .

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

1. CH_3COOH ;
2. RbClO_4 ;
3. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$;
4. $\text{Sr}(\text{OH})_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. CsOH ;
2. Li_2SO_3 ;
3. HI ;
4. NH_4NO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;
2. H_2SO_4 ;
3. Na_2SO_3 ;
4. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.

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

Ответ: → → → .

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

1. иодид калия;
2. хлороводород;
3. нитрит лития;
4. сернистый газ.

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

Ответ: → → → .

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

1. гидроксид калия;
2. перхлорат цезия;
3. хлорид никеля(II);
4. фенолят натрия.

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

Ответ: → → → .

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

1. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$;
2. KOH;
3. BaBr_2 ;
4. $\text{Ca}(\text{ClO})_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. HCOOK ;
2. KOH ;
3. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$;
4. NH_4Br .

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

Ответ: → → → .

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

1. HBr ;
2. H_2S ;
3. Li_2SO_4 ;
4. Rb_2CO_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. H_3PO_4 ;
2. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
3. NaNO_3 ;
4. K_3PO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. HBr ;
2. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$;
3. KNO_2 ;
4. NH_3 .

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

Ответ: → → → .

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

1. бромид натрия;
2. гидроксид стронция;
3. ацетат натрия;
4. муравьиная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. гидроксид цезия;
2. хлорноватая кислота;
3. аммиак;
4. бромид аммония.

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

Ответ: → → → .

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

1. ацетат аммония;
2. сероводородная кислота;
3. этиламин;
4. хлорная кислота.

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

Ответ: → → → .

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

1. HCOOH ;
2. $(\text{HCOO})_2\text{Ca}$;
3. FeSO_4 ;
4. NaClO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. K_2SO_3 ;
2. NH_4NO_3 ;
3. HNO_3 ;
4. K_2SO_4 .

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

Ответ: → → → .

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

1. K_2CO_3 ;
2. $LiNO_3$;
3. $Fe_2(SO_4)_3$;
4. $Ca(OH)_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. $Ni(NO_2)_2$;
2. HCl ;
3. $CsOH$;
4. $CuCl_2$.

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

Ответ: → → → .

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

1. хлорид кальция;
2. соляная кислота;
3. гидроксид цезия;
4. фторид натрия.

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

Ответ: → → → .