

1 Соль – $\text{NiSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Зверева

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 37,2 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 63,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Ni}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

2 Соль – $\text{NiSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Ишмитова

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 37,2 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 63,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Ni}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

3 Соль – $\text{NiSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Елисеев

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 37,2 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 63,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{NiK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

4 Соль – $\text{NiSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Мартянов

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 37,2 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 63,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{NiK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

5 Соль – $\text{CoSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Никулина

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,3 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Co}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

6 Соль – $\text{CoSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Траченко

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,3 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Co}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

7 Соль – $\text{CoSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Медников

Содержание безводной соли в гидрате – 55,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,3 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{CoK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

8 Соль – $\text{ZnSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Цышко

Содержание безводной соли в гидрате – 56,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 54,4 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 66,7 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Zn}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

9 Соль – $\text{ZnSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Шевченко

Содержание безводной соли в гидрате – 56,1 масс.%

Растворимость при 20°C – 54,4 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 66,7 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Zn}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

10 Соль – $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Григорьев

Содержание безводной соли в гидрате – 51,4 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,4 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 59,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к исходному раствору для получения квасцов $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$?

11 Соль – $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Демидов

Содержание безводной соли в гидрате – 51,4 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,4 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 59,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к исходному раствору для получения квасцов $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$?

12 Соль – $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Старовойтов

Содержание безводной соли в гидрате – 51,4 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,4 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 59,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к исходному раствору для получения квасцов $\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$?

13 Соль – $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Самофалов

Содержание безводной соли в гидрате – 51,4 масс.%

Растворимость при 20°C – 36,4 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 59,2 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к исходному раствору для получения квасцов $\text{NH}_4\text{Al}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$?

14 Соль – $\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Старикова

Содержание безводной соли в гидрате – 63,9 масс.%

Растворимость при 20°C – 20,7 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Cu}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

15 Соль – $\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Тараненко

Содержание безводной соли в гидрате – 63,9 масс.%

Растворимость при 20°C – 20,7 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 20 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?

- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Cu}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

16 Соль – $\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Тананаева

Содержание безводной соли в гидрате – 63,9 масс.%

Растворимость при 20°C – 20,7 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата аммония (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{Cu}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

17 Соль – $\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Скрябин

Содержание безводной соли в гидрате – 63,9 масс.%

Растворимость при 20°C – 20,7 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 10 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{CuK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?

18 Соль – $\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Рябчук

Содержание безводной соли в гидрате – 63,9 масс.%

Растворимость при 20°C – 20,7 г/100г H_2O

Растворимость при 80°C – 55 г/100г H_2O

Объем воды, добавляемый для растворения – 15 мл

Рассчитайте:

- 1) сколько технической соли (А г) надо взять для приготовления насыщенного раствора при заданной температуре?
- 2) сколько очищенной соли (В г) должно выделиться в осадок после охлаждения этого раствора до 20°C?
- 3) сколько сульфата калия (С г) надо добавить к фильтрату для получения шенита $\text{CuK}_2(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$?