

1 Соль – $\text{KCr}(\text{SO}_4)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Богданова

Содержание безводной соли в гидрате – 56,7 масс.%

Растворимость при 0°C – 4,2 г/100г H_2O

Растворимость при 25°C – 24,39 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 ?

2 Соль – $\text{KCr}(\text{SO}_4)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Желябина

Содержание безводной соли в гидрате – 56,7 масс.%

Растворимость при 0°C – 4,2 г/100г H_2O

Растворимость при 25°C – 24,39 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 ?

2 Соль – $\text{KCr}(\text{SO}_4)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Карташов

Содержание безводной соли в гидрате – 56,7 масс.%

Растворимость при 0°C – 4,2 г/100г H_2O

Растворимость при 25°C – 24,39 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 ?

4 Соль – $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Константинов

Содержание безводной соли в гидрате – 54,5 масс.%

Растворимость при 20°C – 5,9 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 24,8 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 ?

5 Соль – $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Корепина

Содержание безводной соли в гидрате – 54,5 масс.%

Растворимость при 20°C – 5,9 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 24,8 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 ?

6 Соль – $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ Мариненко

Содержание безводной соли в гидрате – 54,5 масс.%

Растворимость при 20°C – 5,9 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 24,8 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 ?

7 Соль – Na₂B₄O₇·xH₂O Митина

Содержание безводной соли в гидрате – 52,8 масс.%

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H₂O

Растворимость при 60°C – 20,3 г/100г H₂O

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?

8 Соль – Na₂B₄O₇·xH₂O Русакова

Содержание безводной соли в гидрате – 52,8 масс.%

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H₂O

Растворимость при 60°C – 20,3 г/100г H₂O

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?

9 Соль – Na₂B₄O₇·xH₂O Тюрина

Содержание безводной соли в гидрате – 52,8 масс.%

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H₂O

Растворимость при 60°C – 20,3 г/100г H₂O

Объем воды, добавляемый для растворения – 25 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?

10 Соль – Na₂B₄O₇·xH₂O Яголович

Содержание безводной соли в гидрате – 52,8 масс.%

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H₂O

Растворимость при 60°C – 20,3 г/100г H₂O

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?