

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

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

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

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

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

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 – $KAl(SO_4)_2 \cdot xH_2O$ Пестерева

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 – $Na_2B_4O_7 \cdot xH_2O$ Пигалева

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

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 20,3 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?

8 Соль – $Na_2B_4O_7 \cdot xH_2O$ Цыденжапова

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

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 20,3 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?

9 Соль – $Na_2B_4O_7 \cdot xH_2O$ Найминов

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

Растворимость при 20°C – 2,7 г/100г H_2O

Растворимость при 60°C – 20,3 г/100г H_2O

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 – $Na_2B_4O_7 \cdot xH_2O$ Соколев

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?