- 4. Вашему вниманию предлагаются следующие средства и предметы: жидкость (электролит) для заправки свинцовых аккумуляторов, стальные гвозди, медная проволока, азотные удобрения для комнатных растений, рассол для огурцов, карандашный грифель, столовый уксус и жидкость для очистки труб.
- 1) Приведите химические формулы веществ, являющихся основными компонентами перечисленных объектов
- 2) Предложите метод синтеза оксида железа  $Fe_3O_4$ , используя минимальное количество перечисленных объектов. Напишите уравнения соответствующих реакций.

## № 4

Жидкость для заправки свинцовых аккумуляторов —  $H_2SO_4$ ; гвозди - Fe; медная проволока — Cu; азотные удобрения для комнатных растений —  $KNO_3$  (NaNO<sub>3</sub>); рассол для огурцов — NaCl; карандашный грифель - C; столовый уксус —  $CH_3COOH$ ; жидкость для очистки труб — NaOH.

## Последовательность синтеза:

- (1) Fe +  $H_2SO_4 = FeSO_4 + H_2 \uparrow$
- (2)  $KNO_3 + H_2SO_4 = KHSO_4 + HNO_3 \uparrow$  (кипячение)
- (3) Fe +  $4HNO_3$  = Fe( $NO_3$ )<sub>3</sub> +  $NO\uparrow$  + $2H_2O$  (нагревание) возможны другие оксиды азота
- $(4) FeSO_4 + 2Fe(NO_3)_3 + 8NaOH = Fe_3O_4 + Na_2SO_4 + 6NaNO_3 + 4H_2O$  (нагревание)

## Рекомендации к оцениванию:

**1.** Вещества – по 0,5 балла

4 балла 6 баллов

2. Реакции: (1) и (3) по 1 баллу, (2) и (4) по 2 балла (если предложен иной путь решения в большее число стадий — штраф 2 балла. При наличии ошибок в коэффициентах ставится половина баллов за соответствующую реакцию).

ИТОГО: 10баллов