

### Система оценивания проверочной работы

Правильный ответ на каждое из заданий 6.2 и 6.3 оценивается 1 баллом.

Полный правильный ответ на каждое из заданий 8 и 9 оценивается 2 баллами. Если в ответе допущена одна ошибка (в том числе написана лишняя цифра, или не написана одна необходимая цифра), выставляется 1 балл; если допущено две или более ошибки – 0 баллов.

| Номер задания | Правильный ответ |
|---------------|------------------|
| 8             | 2415             |
| 9             | 12               |

6

6.1

| Содержание верного ответа и указания по оцениванию<br>(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)   | Баллы    |
|--|----------|
| Правильный ответ должен содержать следующие элементы:<br>1) формулы оксидов: вода – $H_2O$ ; оксид алюминия – $Al_2O_3$ .<br>2) формулы остальных веществ: гидроксид алюминия – $Al(OH)_3$ ; хлороводород – $HCl$ ; сульфид натрия – $Na_2S$ ; хлорид натрия – $NaCl$ ; сероводород – $H_2S$ |          |
| <b>Запись формул воды, оксида алюминия и хлорида натрия</b>  | <b>1</b> |
| Правильно записаны формулы трёх указанных веществ  | 1        |
| При записи формул этих веществ допущена одна ошибка или более  | 0        |
| <b>Запись формул гидроксида алюминия, хлороводорода, сульфида натрия и сероводорода</b>  | <b>2</b> |
| Правильно записаны формулы четырёх указанных веществ   | 2        |
| Правильно записаны формулы только трёх веществ   | 1        |
| Правильно записаны формулы только двух веществ.<br>ИЛИ Правильно записана формула только одного вещества.<br>ИЛИ Ответ неправильный  | 0        |
| <i>Максимальный балл</i>   | <b>3</b> |

|     |   |
|-----|---|
| 6.2 | сероводород ИЛИ $H_2S$  |
| 6.3 | гидроксид алюминия $Al(OH)_3$ – амфотерный гидроксид<br>ИЛИ оксид алюминия $Al_2O_3$ – амфотерный оксид<br>ИЛИ хлороводород $HCl$ – кислота (в водном растворе)<br>ИЛИ сульфид натрия $Na_2S$ – соль (средняя соль)<br>ИЛИ хлорид натрия $NaCl$ – соль (средняя соль)<br>ИЛИ сероводород $H_2S$ – кислота (в водном растворе) |

6.4

| Содержание верного ответа и указания по оцениванию<br>(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)   | Баллы    |
|--|----------|
| Вещество, состоящее из атомов трёх элементов, – гидроксид алюминия.<br>$\omega(\text{O в Al(OH)}_3) = (3 \times 16) / (27 + 3 \times 16 + 3 \times 1) = 0,615$ (или 61,5%) |          |
| Правильно выбрано соединение и вычислена в нём массовая доля кислорода   | 1        |
| Только правильно выбрано соединение.<br>ИЛИ Соединение не выбрано / выбрано неправильно независимо от наличия расчётов.<br>ИЛИ Ответ неправильный                          | 0        |
| <i>Максимальный балл</i>   | <i>1</i> |

6.5

| Содержание верного ответа и указания по оцениванию<br>(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)   | Баллы    |
|--|----------|
| Должен быть приведён расчёт и дан правильный ответ:<br>масса сероводорода: $m(\text{H}_2\text{S}) = 0,2 \text{ моль} \times 34 \text{ г/моль} = 6,8 \text{ г}$ |          |
| Дан расчёт, обоснованно приведший к правильному ответу   | 1        |
| Расчёт не привёл к правильному ответу.<br>ИЛИ Расчёт отсутствует / проведён неправильно независимо от наличия правильного ответа.<br>ИЛИ Ответ неправильный    | 0        |
| <i>Максимальный балл</i>   | <i>1</i> |

7

7.1

| Содержание верного ответа и указания по оцениванию<br>(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)   | Баллы    |
|--|----------|
| Уравнения реакций:<br>(1) $2\text{Al(OH)}_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ ;<br>(2) $\text{Na}_2\text{S} + 2\text{HCl}_{(\text{p-p})} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{S}$ |          |
| Правильно составлены уравнения двух реакций  | 2        |
| Правильно составлено уравнение только одной любой реакции  | 1        |
| Ответ неправильный   | 0        |
| <i>Максимальный балл</i>   | <i>2</i> |

7.2

| Содержание верного ответа и указания по оцениванию<br>(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)  | Баллы    |
|---|----------|
| В правильном ответе должна быть <u>выбрана реакция, указан её тип и приведено объяснение</u> , например:<br>реакция (1) – реакция разложения (из одного вещества получаются два),<br>ИЛИ<br>реакция (2) – реакция обмена (два сложных вещества обмениваются своими составными частями (ионами)) |          |
| Правильно указан тип выбранной реакции, приведено объяснение  | 1        |
| Реакция не выбрана.<br>ИЛИ Тип выбранной реакции не указан / указан неправильно независимо от наличия объяснения.<br>ИЛИ Ответ неправильный   | 0        |
| <i>Максимальный балл</i>  | <i>1</i> |

7.3

| <b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b><br>(допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)   | <b>Баллы</b> |
|---|--------------|
| Правильный ответ должен содержать следующие <u>элементы</u> :<br>1) <u>номер рисунка</u> : рис. 2;<br>2) <u>метод</u> : выпаривание;<br>3) <u>объяснение</u> , например: прибор, изображённый на рис. 1, используется для отделения твёрдых примесей, нерастворимых в жидкости; поскольку хлорид натрия хорошо растворим в воде, он не может быть выделен из воды с помощью этого прибора. (Может быть дано иное объяснение.) |              |
| <b>1. Указание номера рисунка и метода</b>  | <b>1</b>     |
| Правильно указаны номер рисунка и метод   | 1            |
| Правильно указан только номер рисунка или метод.<br>ИЛИ Номер рисунка не указан / указан неправильно независимо от указания метода  | 0            |
| <b>2. Объяснение</b>  | <b>1</b>     |
| Дано корректное объяснение  | 1            |
| Ответ неправильный  | 0            |
| <i>Максимальный балл</i>  | <b>2</b>     |

### Система оценивания выполнения всей работы

Максимальный первичный балл за выполнение работы – **36**.

*Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале*

| <b>Отметка по пятибалльной шкале</b> | <b>«2»</b> | <b>«3»</b> | <b>«4»</b> | <b>«5»</b> |
|--------------------------------------|------------|------------|------------|------------|
| Первичные баллы                      | 0–12       | 13–22      | 23–30      | 31–36      |