*Приложение 5. Ответы на вопросы теста*

***№1. Выберите те металлы, которые вступают в реакцию с соляной кислотой:***

Б) Кальций *– 1 балл*

Г) Магний *– 1 балл*

***№2. Лакмус в растворе серной кислоты приобретает окраску:***

Б) Красную *– 1 балл*

***№3. В реакцию с раствором соляной кислоты вступает следующий оксид:***

В) MgO *– 1 балл*

***№4. В реакцию с раствором серной кислоты вступают следующие вещества:***

А) Na2CO3 – *1 балл*

В) Ca(OH)2 *– 1 балл*

***№5. Закончите УХР***

*(Максимум 8 баллов. Полностью верно записано УХР – 2 балла, одна ошибка в одном коэффициенте или химической формуле – 1 балл):*

2HCl + Mg(OH)2 → MgCl2 + 2H2O

6HCl + 2Al → 2AlCl3 + 3H2

2HCl + K2CO3 → 2KCl + H2O + CO2

6HCl + Al2O3 → 2AlCl3 + 3H2O

*Критерии оценивания:*

*Оценка «5» (13-14 баллов)*

*Оценка «4» (11-12 баллов)*

*Оценка «3» (7-10 баллов)*

*Оценка «2» (6 баллов и менее)*