*Приложение 4. Тест «Химические свойства кислот»*

**Тест «Химические свойства кислот»**

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

А) Золото

Б) Кальций

В) Медь

Г) Магний

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

А) Синюю

Б) Красную

В) не меняет цвет

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

А) SO3

Б) CO

В) MgO

Г) P2O5

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

А) Na2CO3

Б) Н2CO3

В) Ca(OH)2

Г) Au

***№5. Закончите УХР:***

HCl + Mg(OH)2 →

HCl + Al →

HCl + K2CO3 →

HCl + Al2O3 →