

Приложение №3.

Разноуровневые задания:

1 уровень	<p>1. Сложные вещества, состоящие из атомов водорода, способных замещаться на атомы металлов и кислотных остатков, называются _____</p> <p>2. По числу атомов водорода кислоты делятся на _____, _____ и _____</p> <p>3. По содержанию атомов кислорода кислоты делятся на _____ и _____</p> <p>4. Лакмус в кислотах приобретает _____ цвет.</p> <p>5. Кислоты взаимодействуют с металлами с образованием _____ и _____</p>										
2 уровень	<p>1. Установите соответствие:</p> <table><tr><td>1) соляная</td><td>А) H_3PO_4</td></tr><tr><td>2) серная</td><td>Б) HNO_3</td></tr><tr><td>3) фосфорная</td><td>В) H_2CO_3</td></tr><tr><td>4) угольная</td><td>Г) HCl</td></tr><tr><td>5) азотная</td><td>Д) H_2SO_4</td></tr></table> <p>2. Определите основность перечисленных кислот: H_3PO_4, H_2SO_4, HBr, HNO_3, HI, H_2CO_3</p>	1) соляная	А) H_3PO_4	2) серная	Б) HNO_3	3) фосфорная	В) H_2CO_3	4) угольная	Г) HCl	5) азотная	Д) H_2SO_4
1) соляная	А) H_3PO_4										
2) серная	Б) HNO_3										
3) фосфорная	В) H_2CO_3										
4) угольная	Г) HCl										
5) азотная	Д) H_2SO_4										
3 уровень	<p>1. Допишите уравнения возможных реакций:</p> $Mg + HCl =$ $Hg + H_2SO_4 \text{ (разб)} =$ $CaCO_3 + HNO_3 =$ $Na_2SO_4 + HCl =$ <p>2. Определите массовую долю серы в сернистой кислоте.</p> <p>3. Какими способами можно получить фосфорную кислоту, напишите уравнения реакций.</p> <p>4. Напишите уравнение реакции обмена, в результате которых можно получить сульфат меди (II)</p> <p>5. Вычислите массу серной кислоты, необходимой для нейтрализации 5,6 г гидроксида калия.</p>										
4 уровень	<p>Вычислите массовую долю водорода в перечисленных ниже кислотах. Расставьте формулы веществ в порядке ее возрастания . H_3PO_4, H_2SO_4, HBr, HNO_3</p>										
5 уровень	<p>Даны следующие реактивы: фосфор, кислород, вода, фосфат кальция, серная кислота, соляная кислота, магний, гидроксид натрия . Используя их, предложите способы получения фосфорной кислоты. Составьте уравнения реакций.</p>										
6 уровень	<p>Как оказать первую помощь пострадавшему, при попадании кислоты на кожу или одежду человека?</p>										