Приложение № 2

***Алгоритм составления названий кислот.***

***Кислородсодержащие кислоты:***

Если химический элемент, входящий в состав кислоты имеет высшую валентность (валентность данного химического элемента равна номеру группы, в которой находится химический элемент) к корню прибавляется суффикс Н и окончание АЯ.

Например: HNO3- азот + н + ая = азотная

Но не все кислоты называются по этому правилу. Если химический элемент который ходит в состав кислоты имеет валентность не высшую валентность (валентность не рана номеру группы) , то к корню прибавляется суффикс ИСТ и окончание АЯ. Например: HNO2- азот + ист + ая= азотистая

***Бескислородные кислоты:***

К названию кислотообразующего элемента добавляют гласную «о»

и слова «водородная кислота»

HCl – хлороводородная кислота Н2S – сероводородная кислота