**Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Сложные вещества: кислоты.**

**1.** Запишите определения.

Основания –   .…………………………………………………………………………………… .

Соли –   .……………………………………………………………………………..… .

Кислоты – .……………………………………………………………………………..… .

Оксиды – .……………………………………………………………………………..…

**2.** Из приведенного ниже перечня выпишите отдельно формулы:

 а) оксидов; б) кислот; в) оснований; г) солей.

**SiO2, H2S, CO2, Ba(OH)2, K3PO4, , Al(NO3)3, Fe(OH)3, Al2(SO4)3, H2CO3, NaCl, H2SO4,**

**CaSO4 CaO, Mg(NO3)2, Ca(OH)2, Са3(РО4)2, Fe2(SO4)3, Na2SO3, N2O3, KCl, Fe2O3, CaCO3,**

 **Mn2O7, HCl, NaNO3, CuO, K2S, NaOH, HNO3 .**

**3. Напишите формулы веществ.**

 силикатная - ……………………………………… фосфорная - …………………………… ………..

фосфатная– .……………………………………… сернистая – ……………………………………..… ,

сульфидная – .…………………………………… азотистая – ……………………………………..… ,

сульфитная – .……………………………………… сероводородная – …………………………………

сульфатная – .…………………………………… серная – ……………………………………..… .

нитритная - ……………………………………… азотная - ……………………………………..… ,

карбонатная– .……………………………………… угольная – ……………………………………..… ,

хлоридная – .………………………………… марганцевая – ……………………………………..…

|  |  |
| --- | --- |
| ***Название кислоты***  | ***Название кислотного остатка*** |
| 1) Cерная кислота.2) Азотная кислота.3) Азотистая кислота.4) Сернистая кислота.5) Сервоводородная | а) Нитрат.б) Сульфид.в) Нитрит.г) Нитрид.д) Сульфат.е) Сульфит. |

перманганатная – .…………………………… кремниевая - ………………………………………..

– .

**5.** Поиграйте в «крестики-нолики». Выигрышный путь составляют формулы:

 **а) оксидов; б) оснований; в) кислот; г) солей.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CaO | NaOH | CaCl2 |
| HCl | CO2 | Na2O |
| Fe(OH)3 | H2SiO3 | H2O |

а)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| KOH | P2O5 | K2O |
| Ba(OH)2 | H2 | Zn(OH)2 |
| Fe(OH)3 | Na3PO4 | ZnCl2 |

б)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| NaCl | HCl | CO2 |
| Zn(OH)2 | H2SO4 | K2O |
| H2CO3 | H3PO4 | Fe2(SO4)3 |

в)

г)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| CuSO4 | ZnCl2 | K2CO3 |
| SiO2 | MgCl2 | CO |
| H2CO3 | H2O | LiOH |

|  |  |
| --- | --- |
| **6.** *Ряд кислот* | *Признак классификации* |
|  1) HCl, HBr, H2S.  2) H2CO3, H2SO4,H2S.  3) H3PO4, H2SO4,H2CO3.  4) HNO3, HF, HCl.  | а) Бескислородные.б) Одноосновные.в) Двухосновные.г) Кислородные.д) Трехосновные. |

*Ответ*.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
|   |   |   |   |

 **Основность кислоты определяется количеством водорода в кислоте!**