**Приложение № 1 Алгоритм составления химической формулы основания:**

|  |  |
| --- | --- |
|  а) Запишите химический знак металла | К , Са  |
|  б) Запишите рядом со знаком металла формулу гидроксогруппы. | КОН , Са ОН |
|  в) Определите валентность металла. |  I II KOH Ca OH |
| г) **Число гидроксогрупп равно валентности металла.**Если число больше 1, обведите гидроксогруппу круглыми скобками и в правом нижнем углу отметьте индекс. |  I II КОН Са (ОН)2гидроксид гидроксид калия кальция |

***Классификация оснований (см. таблицу растворимости)***

**Основания**

 **Растворимые в воде основания Нерастворимые основания**

 **(щелочи)**

***Техника безопасности при работе со щелочами!!!***

Щелочи – это едкие вещества, поэтому при работе с ними будьте осторожны!

* Если вещество с щелочными свойствами попадает в глаза, то немедленно следует их промыть большим количеством воды.
* Если кто-то выпил щелочь, то пострадавшему дают 1-2% раствор лимонной или уксусной кислоты, чтобы нейтрализовать щелочь.
* Если щелочь попала на руки или на одежду немедленно смойте её небольшим количеством воды.