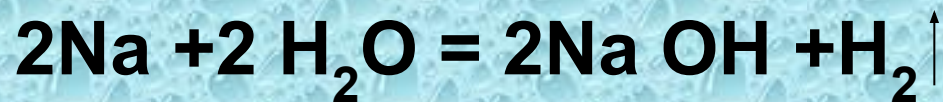


ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

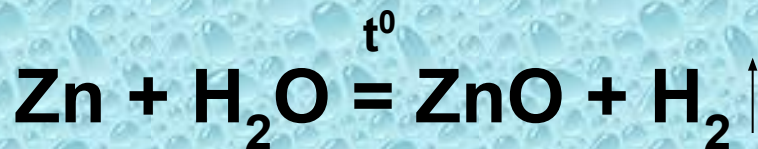
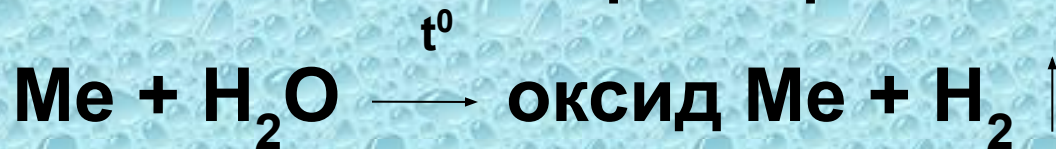


1. С активными металлами.



гидроксид
натрия

2. С менее активными
металлами при нагревании.

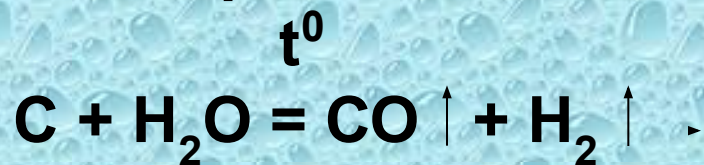


оксид
цинка





3. С некоторыми неметаллами.



оксид
углерода (II)

4. С оксидами активных металлов.



оксид
кальция

гидроксид
кальция
(основание)



5. С оксидами неметаллов.

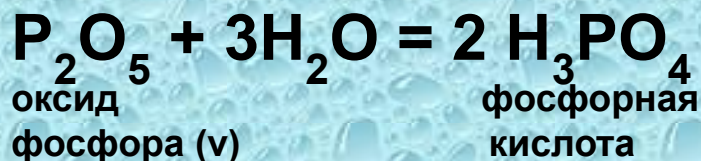


оксид

серы(VI)

серная

кислота



оксид

фосфора (v)

фосфорная

кислота



6. Разложение воды под действием электрического тока.

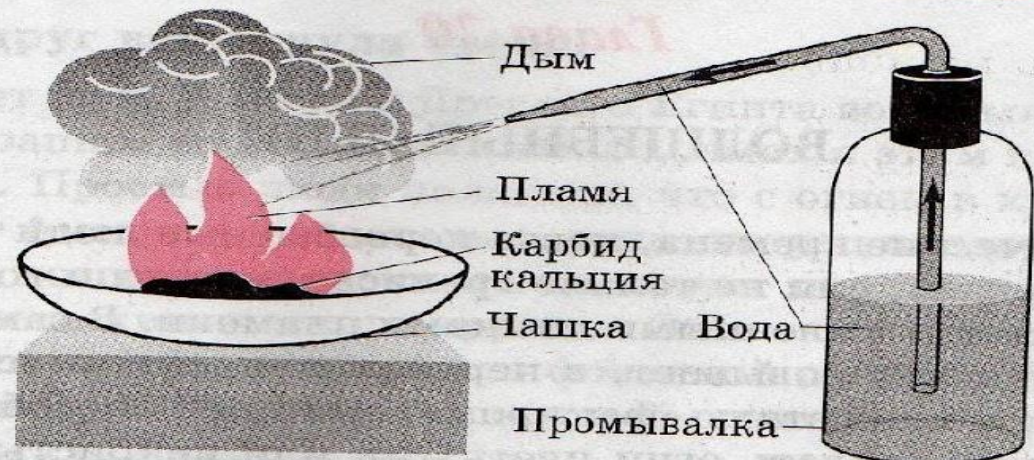


Суперкритические флюиды



Негасимый...карбид

Положить в фарфоровую чашку несколько гранул карбида кальция, добавить немного воды и поджечь выделяющийся газ. Направить в сторону пламени струю воды из промывалки. **Пламя не гаснет!**



Малиновый фонтан

1170 литров аммиака растворяется в 1 литре воды при температуре 0°C .

Собранный аммиак растворяют в нескольких каплях воды.

В колбе создается разрежение и под действием атмосферного давления вода с растворенным в ней индикатором устремляется в колбу.

