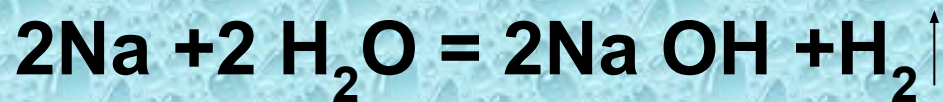


# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА

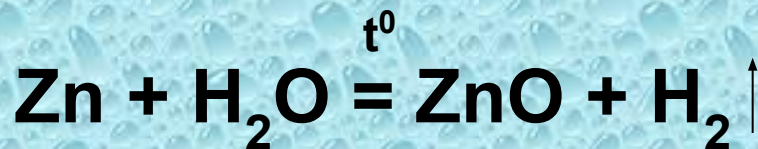
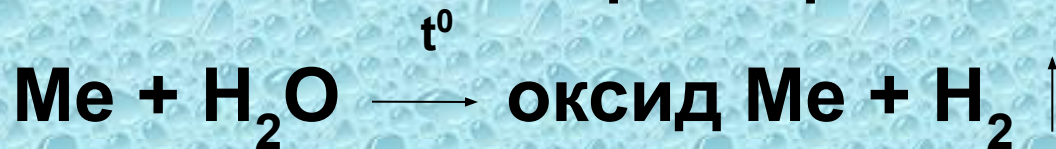


1. С активными металлами.



гидроксид  
натрия

2. С менее активными металлами при нагревании.



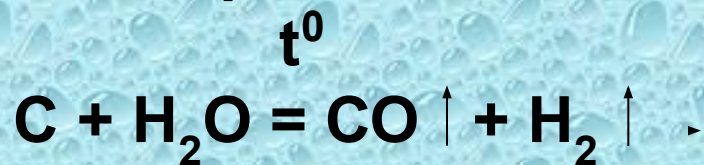
оксид  
цинка







### 3. С некоторыми неметаллами.



оксид  
углерода (II)

### 4. С оксидами активных металлов.



оксид  
кальция

гидроксид  
кальция  
(основание)



## 5. С оксидами неметаллов.

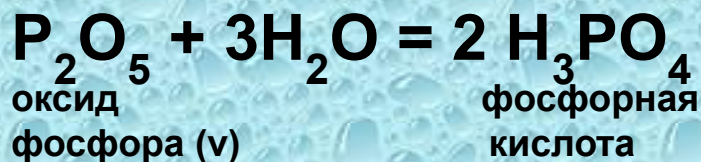


оксид

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  $0^{\circ}\text{C}$ .

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.

