**Химические свойства**

Фосфор соединяется со многими простыми веществами – кислородом, галогенами, серой и некоторыми металлами, проявляя

окислительные и восстановительные свойства.

В химическом отношении белый фосфор сильно отличается от красного.

**Белый фосфор** легко окисляется и самовоспламеняется на воздухе, поэтому его хранят под водой.

**Красный фосфор** не воспламеняется на воздухе, но воспламеняется при нагревании свыше 240ºС.

При окислении **белый фосфор** светится в темноте – происходит непосредственное превращение химической энергии в световую.

- Фосфор непосредственно **с водородом не реагирует**.

- Как окислитель взаимодействует со многими **металлами**, образуя *фосфиды*.

Как восстановитель взаимодействует **с более электроотрицательными неметаллами**.

- При недостатке кислорода или при комнатной температуре окисляется до *оксида фосфора (III).*

- При сгорании фосфора в кислороде или на воздухе образуется *оксид фосфора (V).*

- При недостатке хлора образуется *хлорид фосфора (III).*

- При сгорании фосфора в хлоре образуется *хлорид фосфора (V).*

**Химические свойства**

Фосфор соединяется со многими простыми веществами – кислородом, галогенами, серой и некоторыми металлами, проявляя

окислительные и восстановительные свойства.

В химическом отношении белый фосфор сильно отличается от красного.

**Белый фосфор** легко окисляется и самовоспламеняется на воздухе, поэтому его хранят под водой.

**Красный фосфор** не воспламеняется на воздухе, но воспламеняется при нагревании свыше 240ºС.

При окислении **белый фосфор** светится в темноте – происходит непосредственное превращение химической энергии в световую.

- Фосфор непосредственно **с водородом не реагирует**.

- Как окислитель взаимодействует со многими **металлами**, образуя *фосфиды*.

Как восстановитель взаимодействует **с более электроотрицательными неметаллами**.

- При недостатке кислорода или при комнатной температуре окисляется до *оксида фосфора (III).*

- При сгорании фосфора в кислороде или на воздухе образуется *оксид фосфора (V).*

- При недостатке хлора образуется *хлорид фосфора (III).*

- При сгорании фосфора в хлоре образуется *хлорид фосфора (V).*