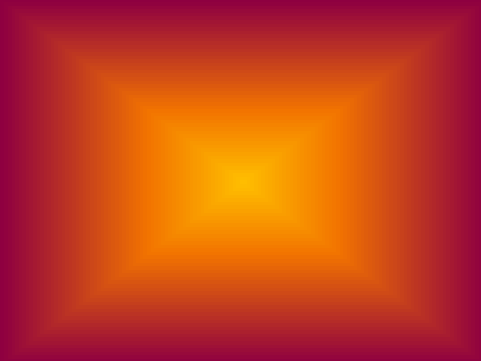


Взаимодействием порошков рения и углерода (графита) при  $1000^{\circ}\text{C}$  и давлении  $920\text{ кПа}$  получен карбид  $\text{ReC}$ .



Рений начинает окисляться кислородом около  $300^{\circ}$  с образованием  $Re_2O_7$ .  
Выше  $600^{\circ}C$  он интенсивно окисляется кислородом.

Рений реагирует с галогенами, кроме йода.

Взаимодействие рения с фтором и хлором начинается уже выше  $100^{\circ}\text{C}$ , с бромом - выше  $300^{\circ}\text{C}$ .  $\text{ReBr}_5$  был получен действием насыщенного пара брома азота на рений при  $650^{\circ}\text{C}$ .

С кремнием при спекании рений образует силициды.



С фосфором выше 750 - 800<sup>0</sup>С рений образует фосфиды

Взаимодействием порошка рения с серой при 900 - 1000<sup>0</sup>С в запаянной вакуумированной трубке или атмосфере инертного газа получают сульфиды. Образование  $ReS_2$  при взаимодействии рения с серой начинается около 400<sup>0</sup>С. Аналогично получают селениды рения

С мышьяком рений образует арсениды