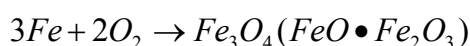
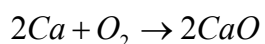
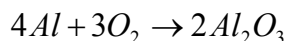
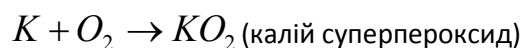
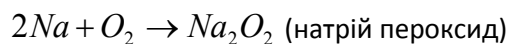


Хімічні властивості неметалів

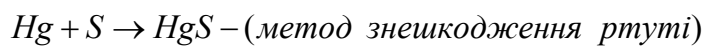
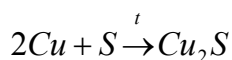
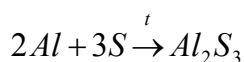
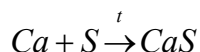
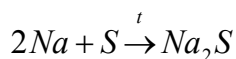
1. Взаємодія з металами:

а) Кисень (крім благородних металів) :

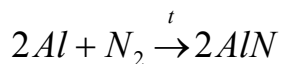
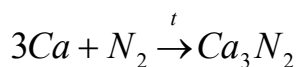
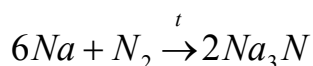
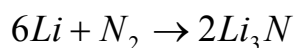
Утворюються оксиди і пероксиди (для активних металів):



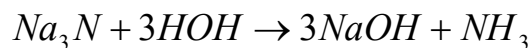
б) Сірка (утворюються сульфіди):



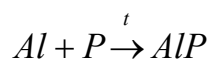
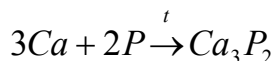
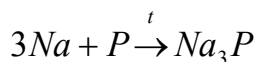
в) Азот (утворюються нітриди):



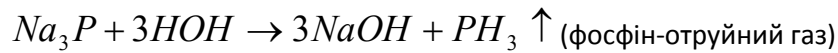
Нітриди гідролізують:



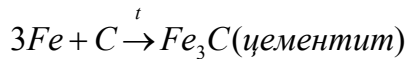
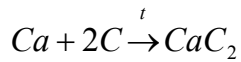
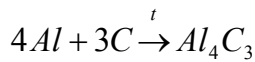
г) Фосфор (утворюються фосфіди):



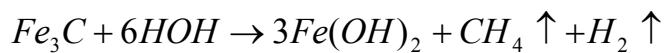
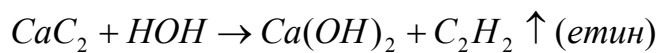
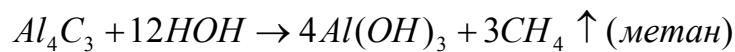
Фосфіди гідролізують:



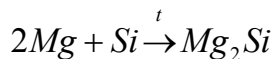
д) Вуглець (утворюються карбіди):



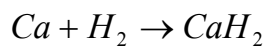
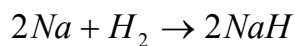
Карбіди гідролізують:



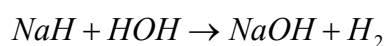
е) З силіцієм (утворюються силіциди):



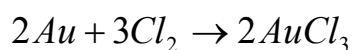
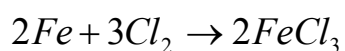
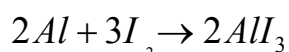
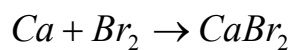
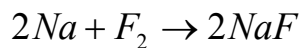
є) З воднем (взаємодіють лише активні метали і утворюються гідриди):



Гідриди гідролізують:

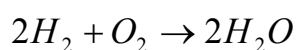


ж) З галогенами ($F_2, I_2, Br_2, Cl_2, At_2$):

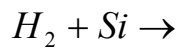
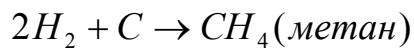
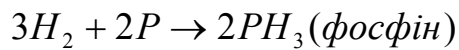
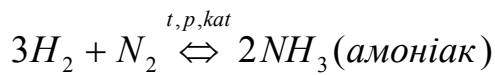
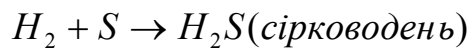


2. Взаємодія з неметалами:

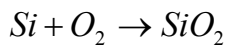
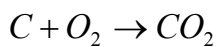
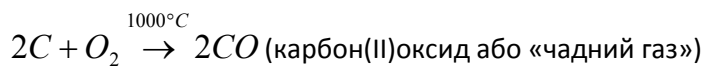
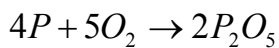
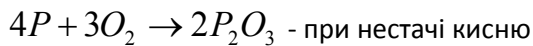
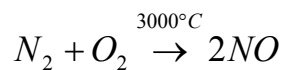
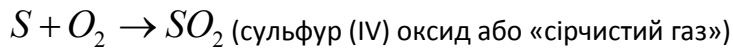
а) З воднем: (утворюються леткі водневі сполуки)



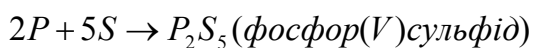
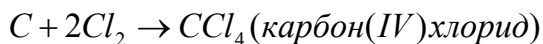
(гримучий газ)



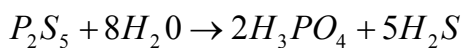
б) З киснем: (утворюються оксиди)



в) Між собою: (утворюються ангідриди)

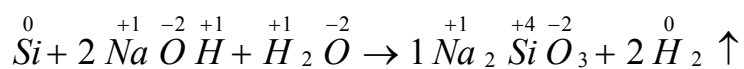


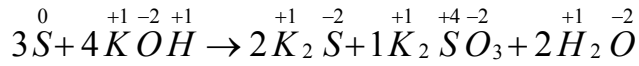
Ангідриди – це речовини, які при взаємодії з водою утворюють кислоти.



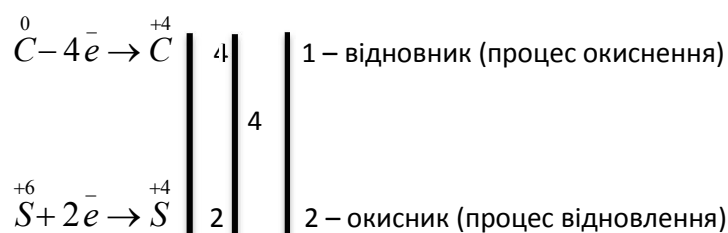
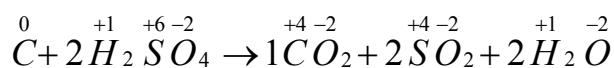
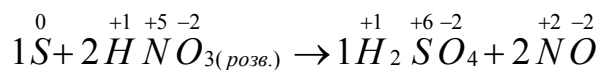
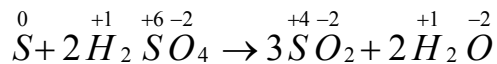
3. З складними речовинами:

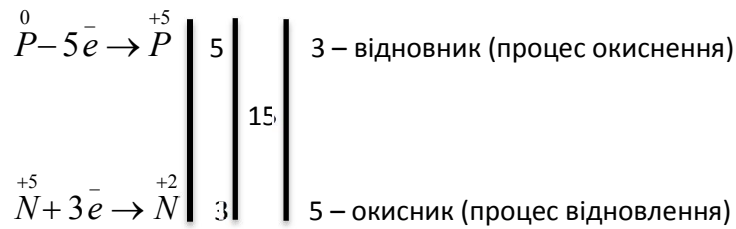
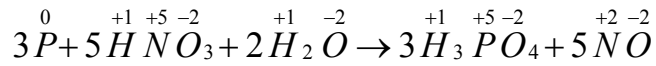
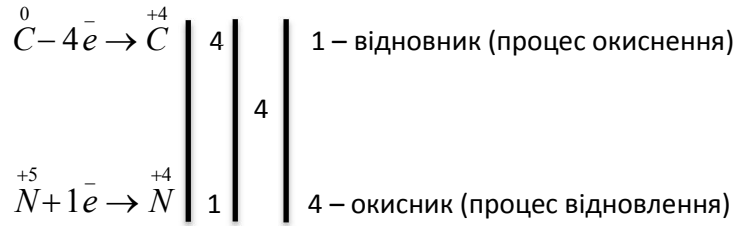
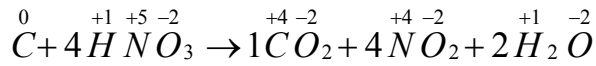
а) З лугами(Si,S):





б) 3 кислотами-окисниками:





в) 3 іншими речовинами:

