

Окислительно- восстановительные процессы

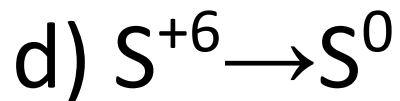
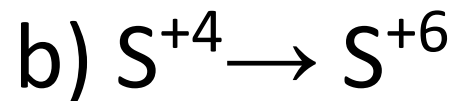
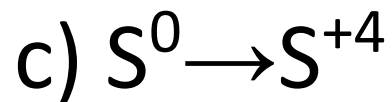
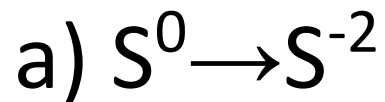
Индивидуальная работа

Задание 1: Запишите определения на выданных листочках

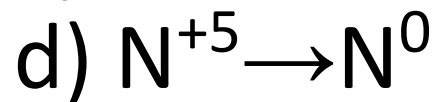
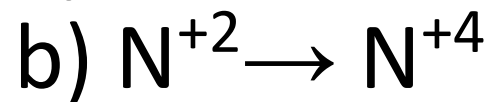
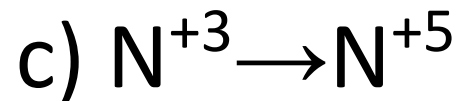
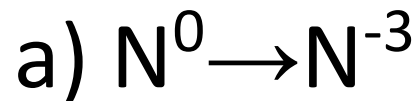
- 1) ОВР – это....
- 2) Степень окисления – это...
- 3) Окислитель – это...
- 4) Восстановление – это....
- 5) Восстановитель – это....
- 6) Окисление – это.....

Задание 2: Работа у доски

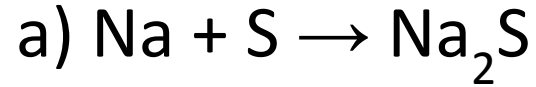
А) Подчернуть схемы, показывающие процесс окисления:



Б) Подчернуть схемы, показывающие процесс восстановления:

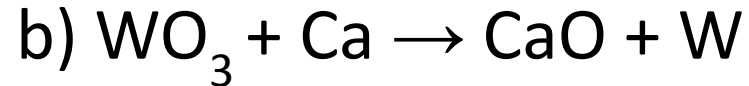


С) Расставьте коэффициенты в схемах ОР методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель.



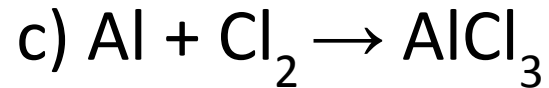
.....

.....



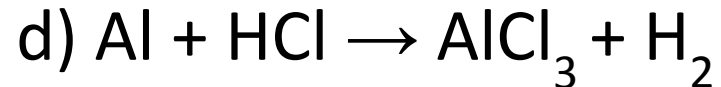
.....

.....



.....

.....



.....

.....

Задание 3: поиграть в «крестики-нолики». Покажите выигрышный путь, который составляют:

А) схемы процессов окисления;

Б) схемы процессов восстановления.

$N^0 \rightarrow N^{-3}$	$O^{-1} \rightarrow O^0$	$H^0 \rightarrow H^{+1}$
$S^{+4} \rightarrow S^{+6}$	$C^{+2} \rightarrow C^{+4}$	$Al^{+3} \rightarrow Al^0$
$Cl^{-1} \rightarrow Cl^0$	$Cl^0 \rightarrow Cl^{-1}$	$Ba^0 \rightarrow Ba^{2+}$

$N^{-3} \rightarrow N^0$	$Ca^0 \rightarrow Ca^{+2}$	$Hg^0 \rightarrow Hg^{+2}$
$H^{+1} \rightarrow H^0$	$Na^{+1} \rightarrow Na^0$	$H^0 \rightarrow H^{+1}$
$N^{+4} \rightarrow N^{+2}$	$Cl^0 \rightarrow Cl^{-1}$	$C^{+4} \rightarrow C^{+2}$

Укажите над стрелками число отданных (принятых) электронов.