**Алгоритм №2 -**  « Определение участника и процесса ОВР»

1. **Сравниваем**  ст.ок. у каждого элемента **до** и **после** реакции.
2. Определяем **участника - по ст.ок.!**

 а) если **увеличивает** ст.ок. = восстанов**итель** (вос-**ль**)

 б) если **уменьшает** ст.ок. = окислитель (ок-**ль**)

1. Определяем **процесс – по участнику (противоположно!):**

 а) если **восстановитель** = процесс окис**ление** (ок-**ие**)

 б) если **окислитель** = процесс восстанов**ление** (вос-**ие**)

4) Определяем **знак:** + **или** – **( по процессу!)** :

 а) если процесс **восстановление** = знак **+**

 б) если процесс **окисление** = знак –

5) Сравниваем **индексы** (нижние цифры) **до** и **после** реакции:

 а) если **одинаковые** индексы = ничего не делаем!

 б) если **разные** индексы= уравниваем! (умножаем)

6) Определяем **число электронов** = разность ст.ок. до и после реакции!

**Алгоритм №2 -**  « Определение участника и процесса ОВР»

1. **Сравниваем**  ст.ок. у каждого элемента **до** и **после** реакции.
2. Определяем **участника - по ст.ок.!**

 а) если **увеличивает** ст.ок. = восстанов**итель** (вос-**ль**)

 б) если **уменьшает** ст.ок. = окислитель (ок-**ль**)

1. Определяем **процесс – по участнику (противоположно!):**

 а) если **восстановитель** = процесс окис**ление** (ок-**ие**)

 б) если **окислитель** = процесс восстанов**ление** (вос-**ие**)

4) Определяем **знак:** + **или** – **( по процессу!)** :

 а) если процесс **восстановление** = знак **+**

 б) если процесс **окисление** = знак –

5) Сравниваем **индексы** (нижние цифры) **до** и **после** реакции:

 а) если **одинаковые** индексы = ничего не делаем!

 б) если **разные** индексы= уравниваем! (умножаем)

6) Определяем **число электронов** = разность ст.ок. до и после реакции!

**Алгоритм №2 -**  « Определение участника и процесса ОВР»

1. **Сравниваем**  ст.ок. у каждого элемента **до** и **после** реакции.
2. Определяем **участника - по ст.ок.!**

 а) если **увеличивает** ст.ок. = восстанов**итель** (вос-**ль**)

 б) если **уменьшает** ст.ок. = окислитель (ок-**ль**)

1. Определяем **процесс – по участнику (противоположно!):**

 а) если **восстановитель** = процесс окис**ление** (ок-**ие**)

 б) если **окислитель** = процесс восстанов**ление** (вос-**ие**)

4) Определяем **знак:** + **или** – **( по процессу!)** :

 а) если процесс **восстановление** = знак **+**

 б) если процесс **окисление** = знак –

5) Сравниваем **индексы** (нижние цифры) **до** и **после** реакции:

 а) если **одинаковые** индексы = ничего не делаем!

 б) если **разные** индексы= уравниваем! (умножаем)

6) Определяем **число электронов** = разность ст.ок. до и после реакции!