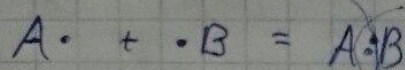


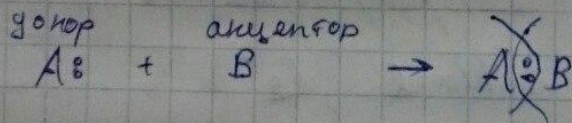
8. Ковалентная связь. Механизмы её образования: обменный и донорно-акцепторный.  $\sigma$  и  $\pi$  связь.

Ковалентная связь - связь, образующаяся перекрытием пар валентных электронных облаков.

Обменный механизм - в образовании участвуют одноэлектронные атомные орбитали, т.е. каждый из атомов предоставляет в общее пользование по одному  $e$



Донорно-акцепторный механизм - образование связи происходит за счёт пары электронов атома-донора и вакантной орбитали атома-акцептора



Характеристики ковалентной связи не зависят от механизма её образования.



$\sigma$  связь - ковалентная химическая связь, при которой область перекрытия валентных орбиталей лежит на линии, соединяющей центры атомов.

$\pi$  связь - ковалентная химическая связь, при которой валентные электроны перекрываются таким образом, что образуются две области перекрывания вверху и внизу плоскости, через которую проходит ось, на которой лежат ядра взаимодействующих атомов.

