

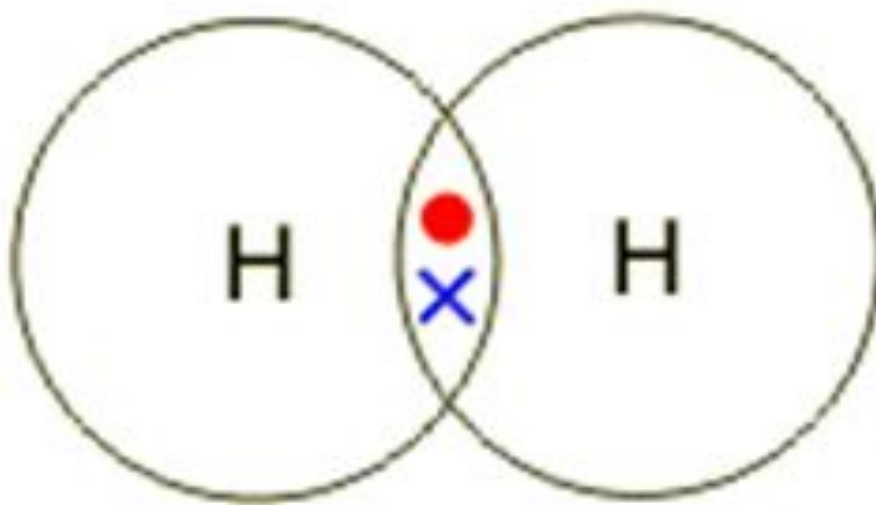
**Донор-акцепторлы және алмасу
механизмі бойынша ковалентті
байланыстың түзілуін түсіндіру.
Қос және үш еселі байланыстың түзілуін
түсіндіру.
Ковалентті байланыстың қасиеттерін
сипаттау.**

Оқу мақсаттары

- ❑ - коваленттік байланыстың "нүктелер мен айқыштар" диаграммасын сала біледі
- ❑ - қос және үш еселі байланыстың түзілуін түсінеді;
- ❑ - ковалентті байланыстың қасиеттерін сипаттайды

«Ашық және жабық сұрақтар» (сыни тұрғыдан ойлау стратегиясы)

- Сутегі молекуласында ковалентті байланыстың түзілуін, «нүктелер мен айқыштар» диаграммасы арқылы түсіндіру.



Топтық жұмыс:

- **А-деңгей тапсырмасы**

✓ 1 топ - хлор

✓ 2 топ - оттегі

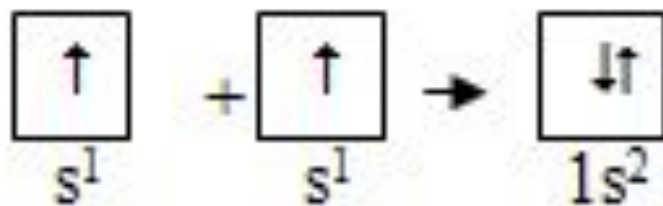
✓ 3 топ - азот

**молекулаларындағы байланысты
«нүктелер мен айқыштар»
диаграммасы арқылы көрсетіңдер.**

« Араласып кеткен оқиғалар» (сыни тұрғыдан ойлау стратегиясы)

- оқушылар сөз қиындыларынан ковалентті байланыс ережесін құрастырады.

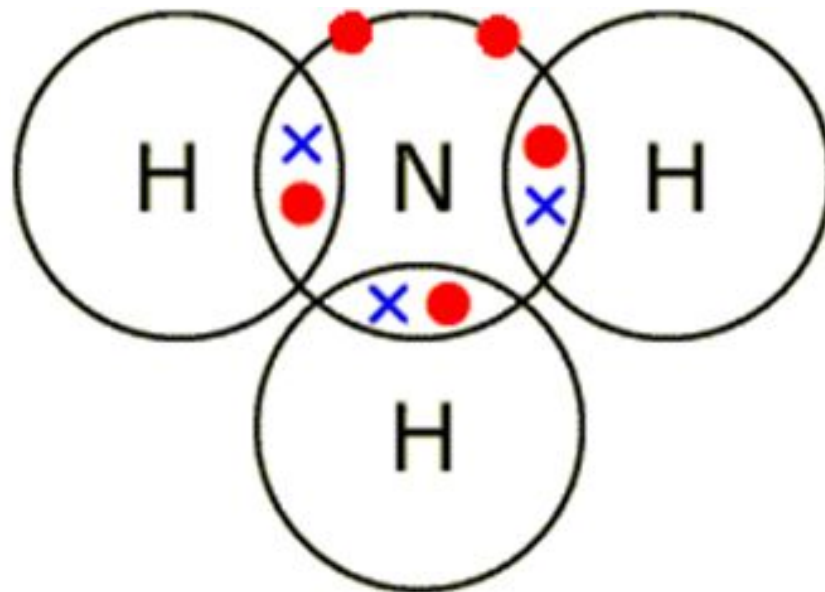
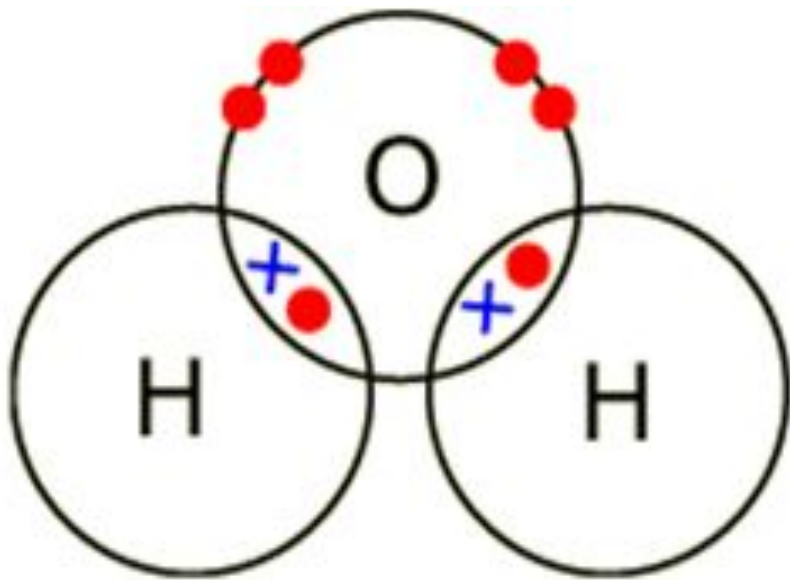
- Қарама-қарсы спиндері бар жұптаспаған электрондар өзара қосылуы арқылы ковалентті полюссіз байланыс түзіледі. Ол былай жазылады.



Жеке жұмыс.

**Су және аммиак молекуласының «
айқыш пен нүкте» арқылы жазыңдар**

Коваленттік байланыс химиялық элемент
атомдарын энергиялық тиімді ,тұрақты
конфигурацияға ауыстырады



Мұғалімнің тапсырма бойынша қорытындылауы.
Ковалентті полюсті және полюссіз байланыстарды
салыстыру.

Полюсті	Полюссіз
Электрондық бүркесу аймағы электртерістілігі үлкен атомға ығысқан. Мысалы: хлорсутек молекуласы, электрон жұбы сутекке қарағанда электртерістілігі үлкен хлор атомына қарай ығысқан.	Ковалентті полюссіз байланыс электртерістік шамасы бірдей атомдар арасында түзіледі. Мысалы: екі атомды молекулалар.

А-деңгей тапсырмалары

Жеке жұмыс.

- ✓ Концептуалды кесте толтыру. (сыни тұрғыдан ойлау стратегиясы)

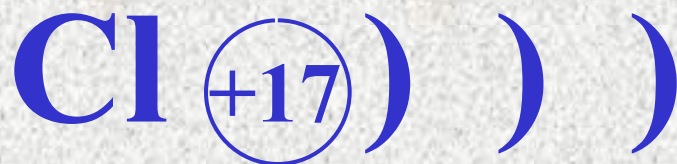
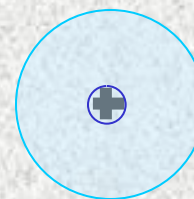
В- деңгей тапсырмасы

Жеке жұмыс.

- Тұз қышқылы және калий хлоридіндегі байланысты «нүктелер мен айқыштар» диаграммасы арқылы көрсетініз .



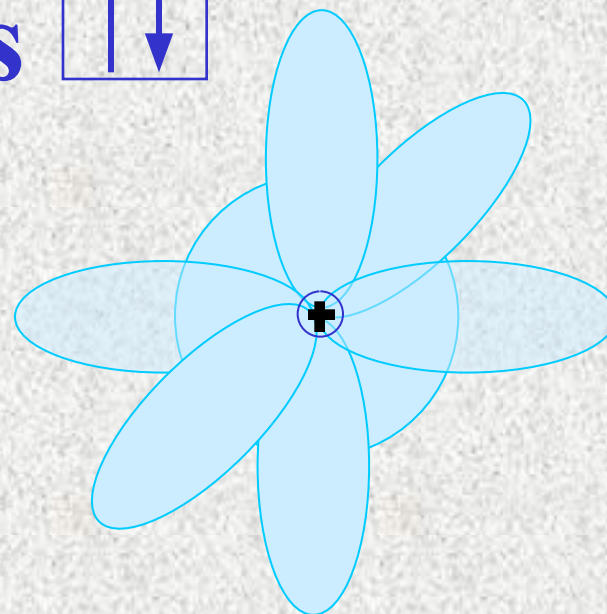
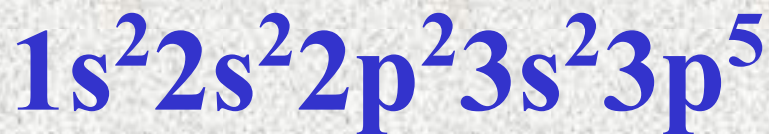
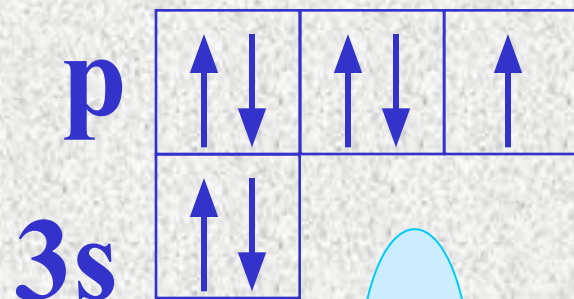
1

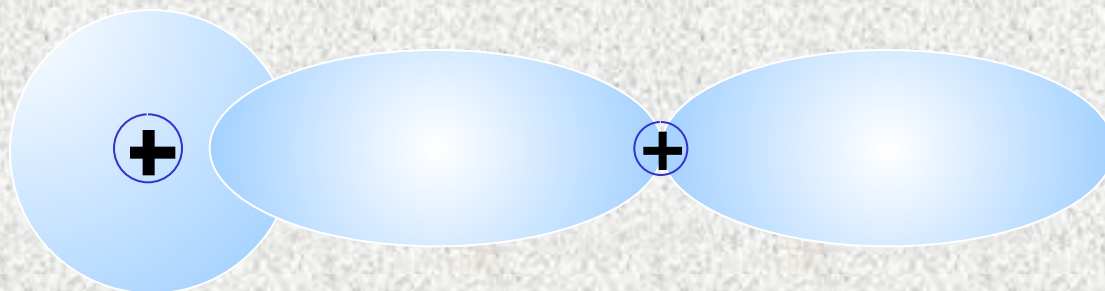
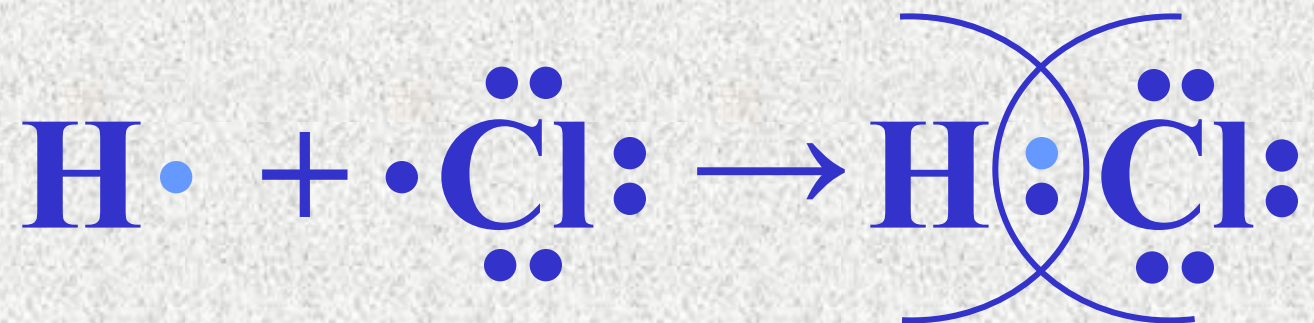


2

8

7





Жеке жұмыс

С-деңгей тапсырмасы.

Атомның электрондық формуласына және октет заңына сүйене отырып төмендегі қосылыстардың Льюис формуласын жазыңыздар:

- ✓ а) 6С екі атомынан және 1Н төрт атомынан құралған;
- ✓ б) 6С екі атомынан және 1Н екі атомынан құралған.
- ✓ Осы екі қосылыста көміртек атомдарының арасында қанша еселі байланыс түзіледі. Олардың құрлымдық формулаларын салындар. (бірінші қосылыс этилен деп аталады, екіншісі –