

Сабақтың тақырыбы: Атом
орбитальдарының гибридтенуі
(sp , sp^2 , sp^3), молекулалар геометриясы



Үй тапсырмасын тексеру:

Тапсырма № 1. "Ой түрткі"

I топ:

1. Ковалентті байланыс дегеніміз не?
2. Коваленттік байланыстың қандай сипаттамалары бар? (қанығуы, полюстенуі, бағытталуы)
3. Ковалентті байланыстың қанығуы деген не?
4. Ковалентті байланыстың полюстенуі деген не?
5. Ковалентті байланыстың бағытталуы деген не?

II топ:

1. Иондық байланыс дегеніміз не?
2. Иондық байланыс пен коваленттік байланыстың ұқсастықтары мен айырмашылықтары қандай?
3. Металдық байланыс дегеніміз не?
4. Металдық байланыстың кристалдық торы қандай?
5. Металдық байланыс пен ковалентті байланыстың ұқсастықтары мен айырмашылықтары қандай?

III топ:

1. Сутектік байланыс дегеніміз не?
2. Сутектік байланыс түзіу үшін қандай жағдайлар қажет?
3. Тірі организмдер үшін сутектік байланыстың маңызы қандай?



Тапсырма № 2.

I топ:

Sp гибридтену, молекуланың геометриясы

II топ:

sp^2 гибридтену, молекуланың геометриясы

III топ:

sp^3 гибридтену, молекуланың геометриясы

Постер қорғау



Гибридті орбитальдар түзілу үшін мына жағдайлар орындалуы керек:

- Гибридтелетін электрондардың энергиялары шамалас болуы, яғни олар бір деңгейдің әр деңгейшелерінде орналасуы керек;
- Гибридті орбитальдар басқа элементтің электрон бұлттарымен мүмкіндігінше толық қабыса алуы тиіс;
- Гибридтелуге қанша орбиталь түссе, пайда болатын гибридті орбитальдар саны да сонша болады;
- Гибридтенуге тек B байланысын түзетін электрондар ғана қатысады.



“Кім жүйрік” ойыны

Оқушыларға интербелсенді тақтадан мынадай тапсырмалар беріледі.

Әр топ тапсырманы бір-бірімен жарыса орындайды.

Тапсырма № 3.

I топ:

CO_2 , CCl_4 молекулаларының кеңістіктік формуласын құрастыр.

II топ:

SO_3 , BeH_2 молекулаларының кеңістіктік формуласын құрастыр.

III топ:

POCl_3 , BCl_3 молекулаларының кеңістіктік формуласын құрастыр.





Тест кілті:

1 - б, 2 - б, 3 - б, 4 - б, 5 - а, 6 - а, 7 - с, 8 - а, 9 - с, 10 - с

<i>№</i>	<i>Оқушының тегі, аты</i>	<i>Тапс.№1</i>	<i>Тапс. №2</i>	<i>Тапс. №3</i>	<i>Тапс.№4</i>	<i>Қорытынды</i>
<i>1</i>						
<i>2</i>						
<i>3</i>						
<i>4</i>						
<i>5</i>						
<i>6</i>						
<i>7</i>						
<i>8</i>						

Дескрипторлары: Тапсырма толық емес – 3 балл

Тапсырма жартылай – 4 балл

Тапсырма толық орындалған – 5 балл

20- 18 ұпай – “5”, 17 – 14 ұпай - “4 ”, 13 - 9 ұпай - “3”, 8 – 6 ұпай – “2”





Рефлексия

1. Бүгін мен сабақтан _____ білдім .
2. Бүгін мен сабақтан _____ үйрендім.
3. Бүгінгі сабақтан кейін мен _____ білуім керек.



**Көңіл қойып
тыңдағаныңызға
рахмет!**

Thank You !

**Благодарю
за внимание!**

