

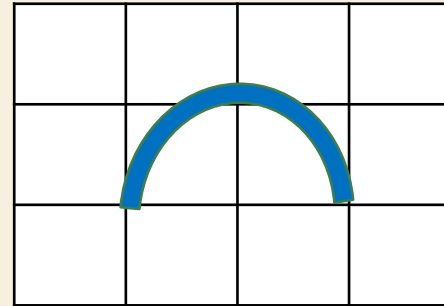
ГРАФИЧЕСКИЙ ДИКТАНТ

ВОДОРОДНАЯ ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

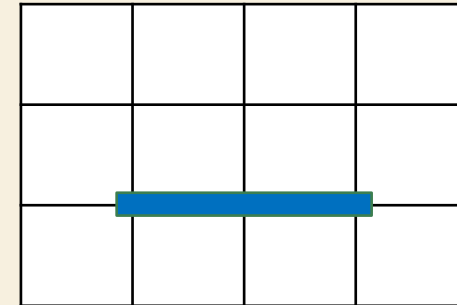
ПРАВИЛА НАПИСАНИЯ:

- Во время диктанта Вам будет приложен ряд утверждений;
- На каждое утверждение отводится две «клетки» тетрадного листа;

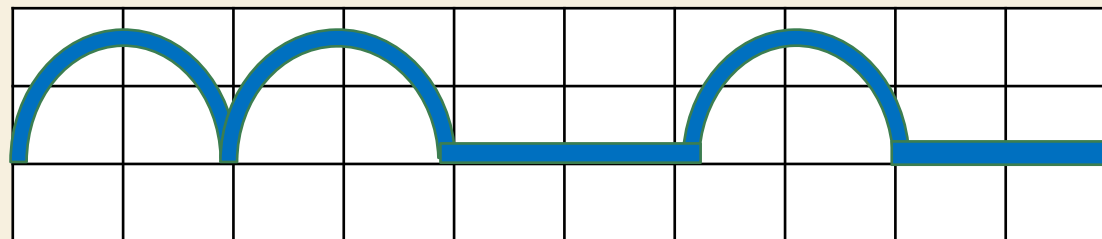
- Если утверждение – верное, вы рисуете дугу:



- Если утверждение неверное, проводите прямую линию:

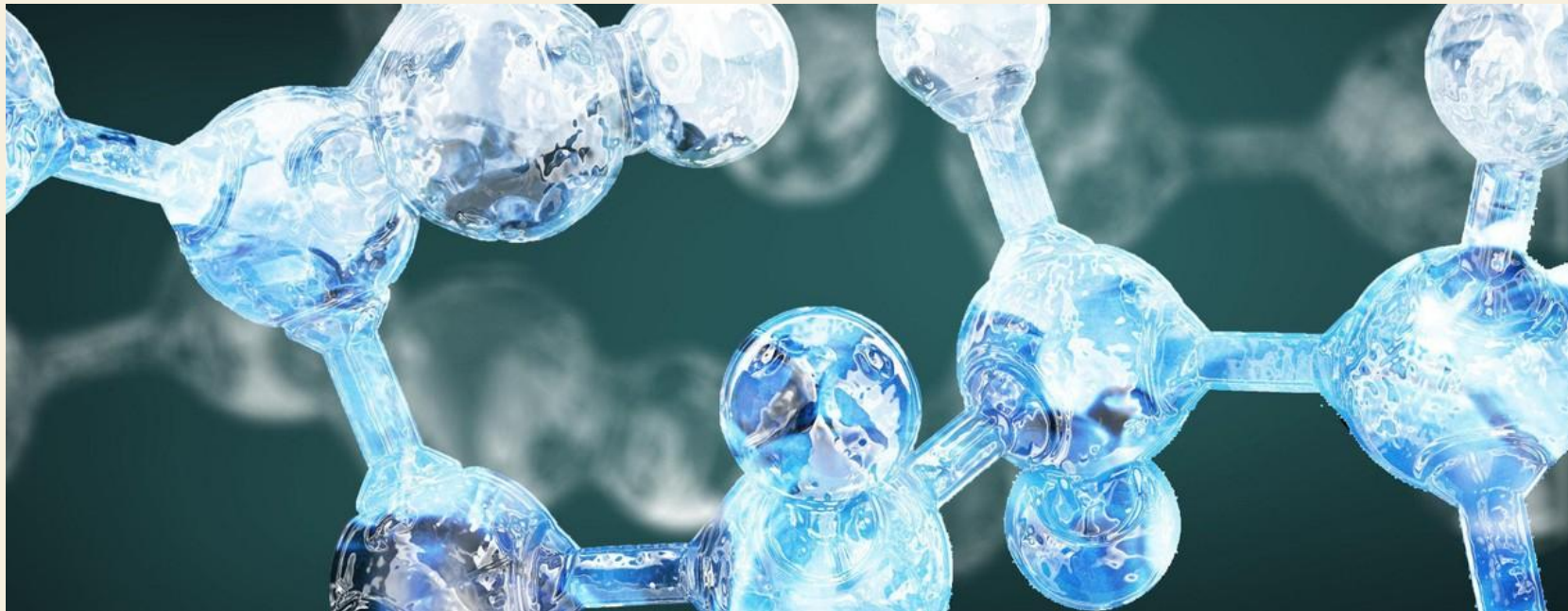


- В конечном итоге Ваша работа будет иметь подобный вид:



ВОПРОС 1

- Химическая связь – это силы взаимодействия между атомами или группами атомов, приводящие к образованию молекул, ионов, свободных радикалов, а также ионных, атомных и металлических кристаллических решеток.



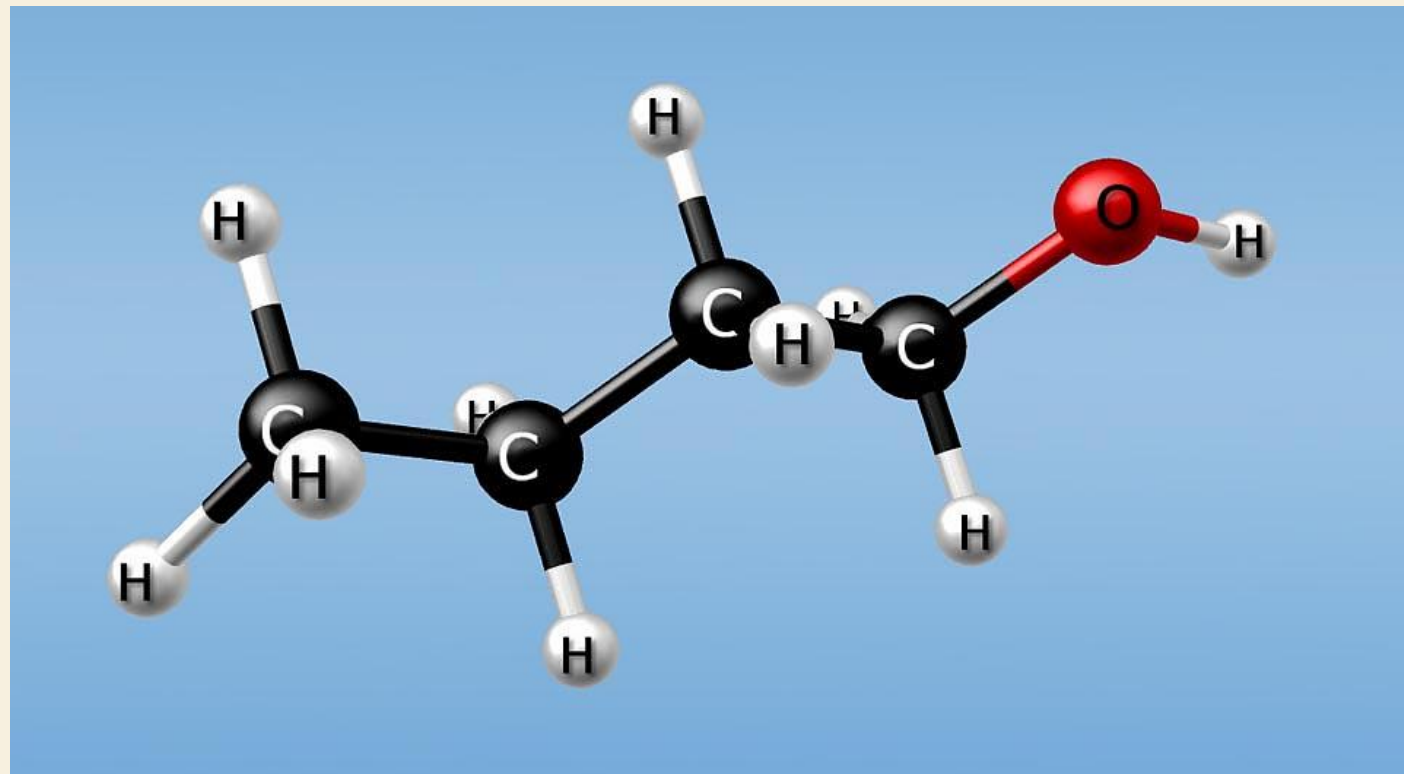
ВОПРОС 2

- По своей природе химическая связь – это электростатические силы.



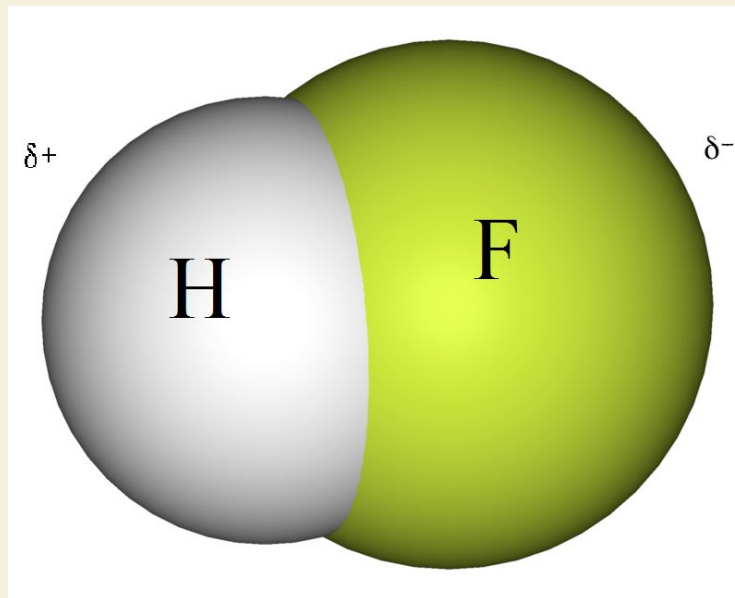
ВОПРОС 3

- Водородная связь возникает между молекулами, в состав которых входит водород и атомы с высокой электроотрицательностью.



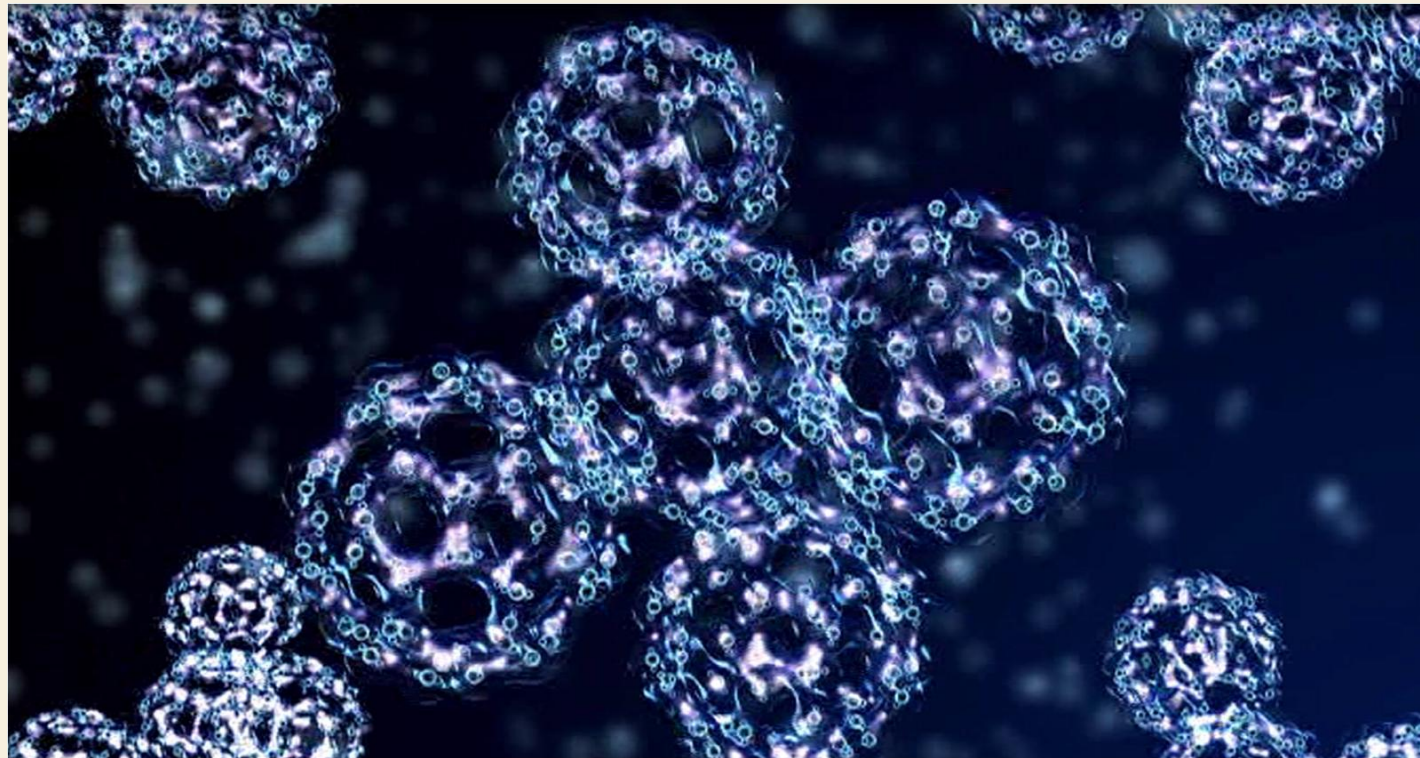
ВОПРОС 4

- Ковалентные связи Н–О, Н–F, Н–N являются сильно полярными, за счет чего на атоме водорода скапливается избыточный отрицательный заряд, а на противоположных полюсах – избыточный положительный заряд.



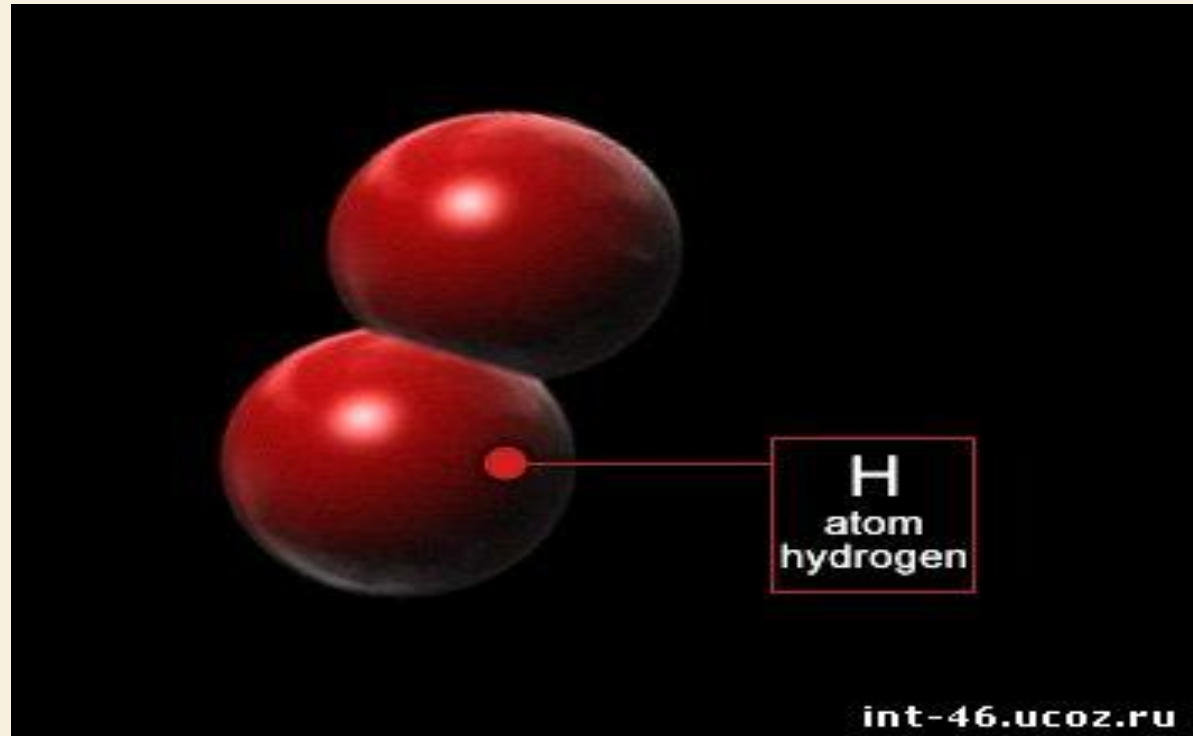
ВОПРОС 5

- Между одноимённо заряженными полюсами возникают силы электростатического притяжения – водородные связи.



ВОПРОС 7

- Энергия водородной связи примерно в десять раз больше энергии обычной ковалентной связи



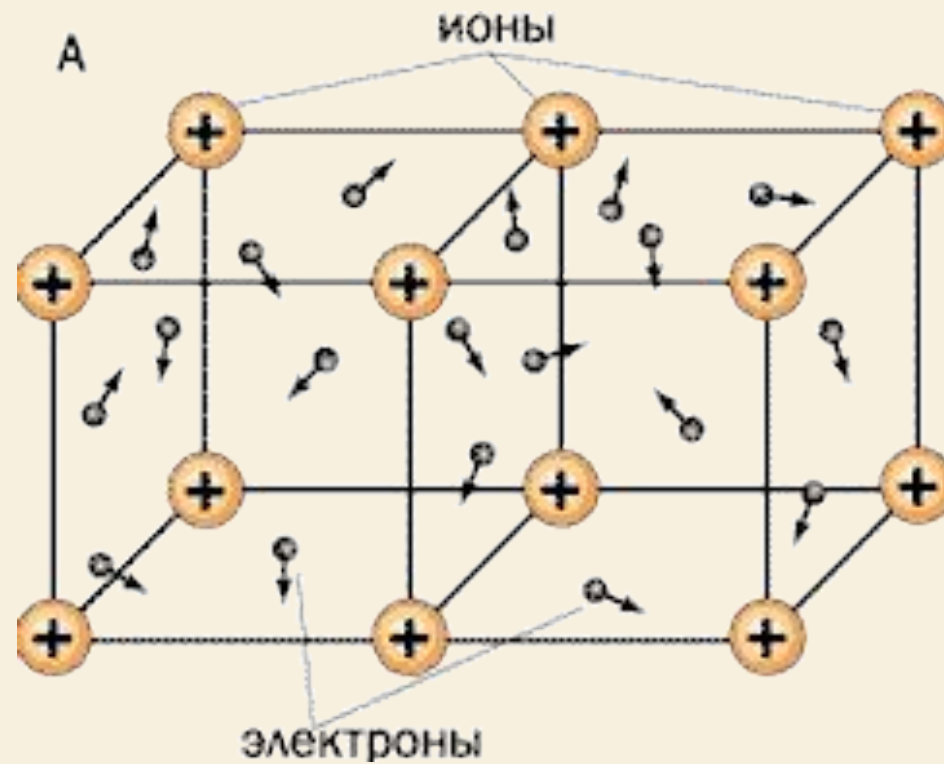
ВОПРОС 8

- Молекулы ДНК представляют собой двойные спирали, в которых две цепи нуклеотидов связаны между собой водородными связями.



ВОПРОС 9

- Вещества с водородной связью имеют металлические кристаллические решетки.

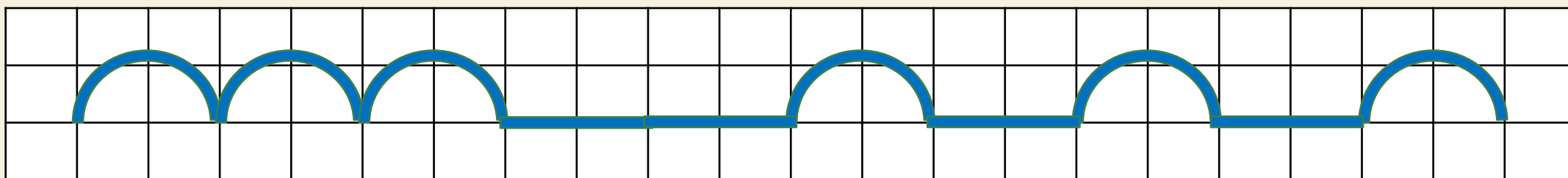


ВОПРОС 10

- Наличие водородной связи приводит к образованию ассоциатов молекул и, как следствие, к повышению температур плавления и кипения.



ЭТАЛОН ОТВЕТА И КРИТЕРИИ ОЦЕНКИ:



9 – 10 правильных ответов	5 (отлично)
7 – 8 правильных ответов	4 (хорошо)
5 – 6 правильных ответов	3 (удовлетворительно)
Менее 5 правильных ответов	2 (неудовлетворительно)