

металлическая ионная ковалентная связи



- третья попытка о господи

ХИМИЧЕСКИЕ ОТНОШЕНИЯ

- это та штука, которая помогает атомам создавать крепкую и здоровую семью, то есть молекулу (соединение атомов собсна). понятно, что атомы оригинальны, а значит и типов отношений много



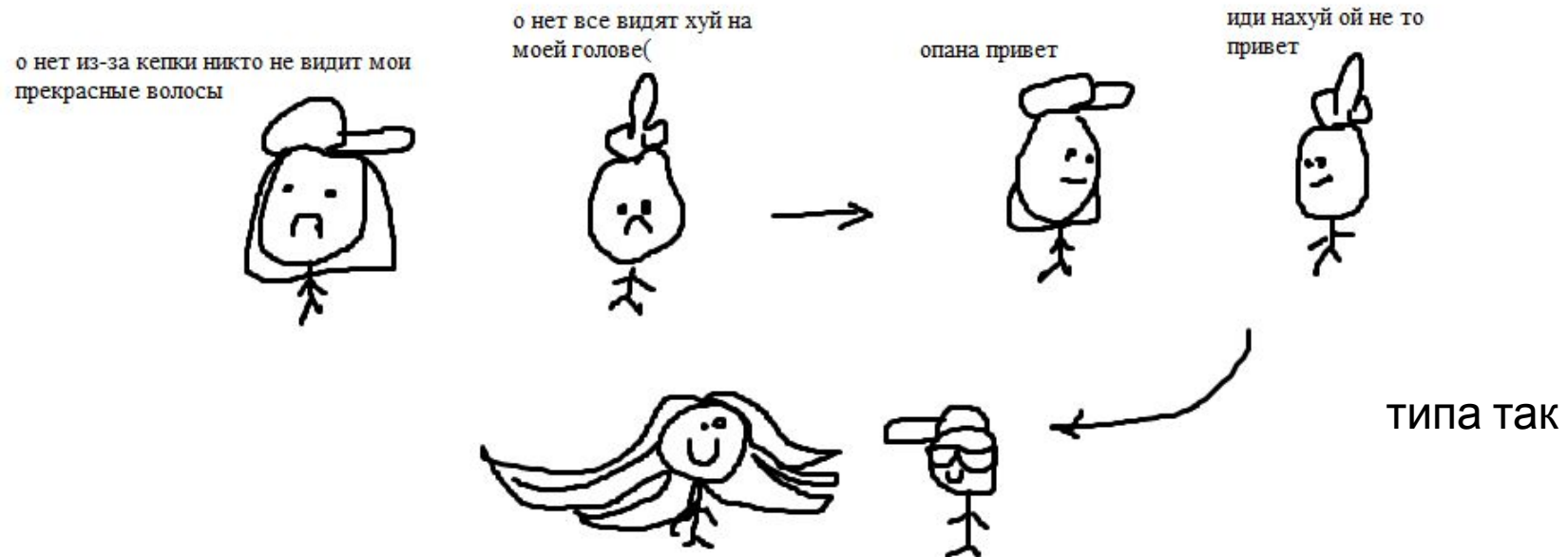
почему

- «выбор» химической связи обусловлен природой и окружением атома. смекаешь? в зависимости от твоих способностей, так сказать, ты будешь создавать отношения, то отдавая кому-то, то делясь и тд, но это уже спойлеры



ионная звучит отстойно еу

- ты даешь я беру оба рады всем хорошо. офкорс можно сказать, что это связь между катионовым и анионом, но ведь на момент близости они еще просто атомы



как это вообще

- атомы-металлы отдают (но они не лохи), неметаллы берут. Столкнулись, искра буря передача электрона (или электронов). Атом отдавший становится катионовым то есть положительным а принявший отрицательным догадайтесь почему



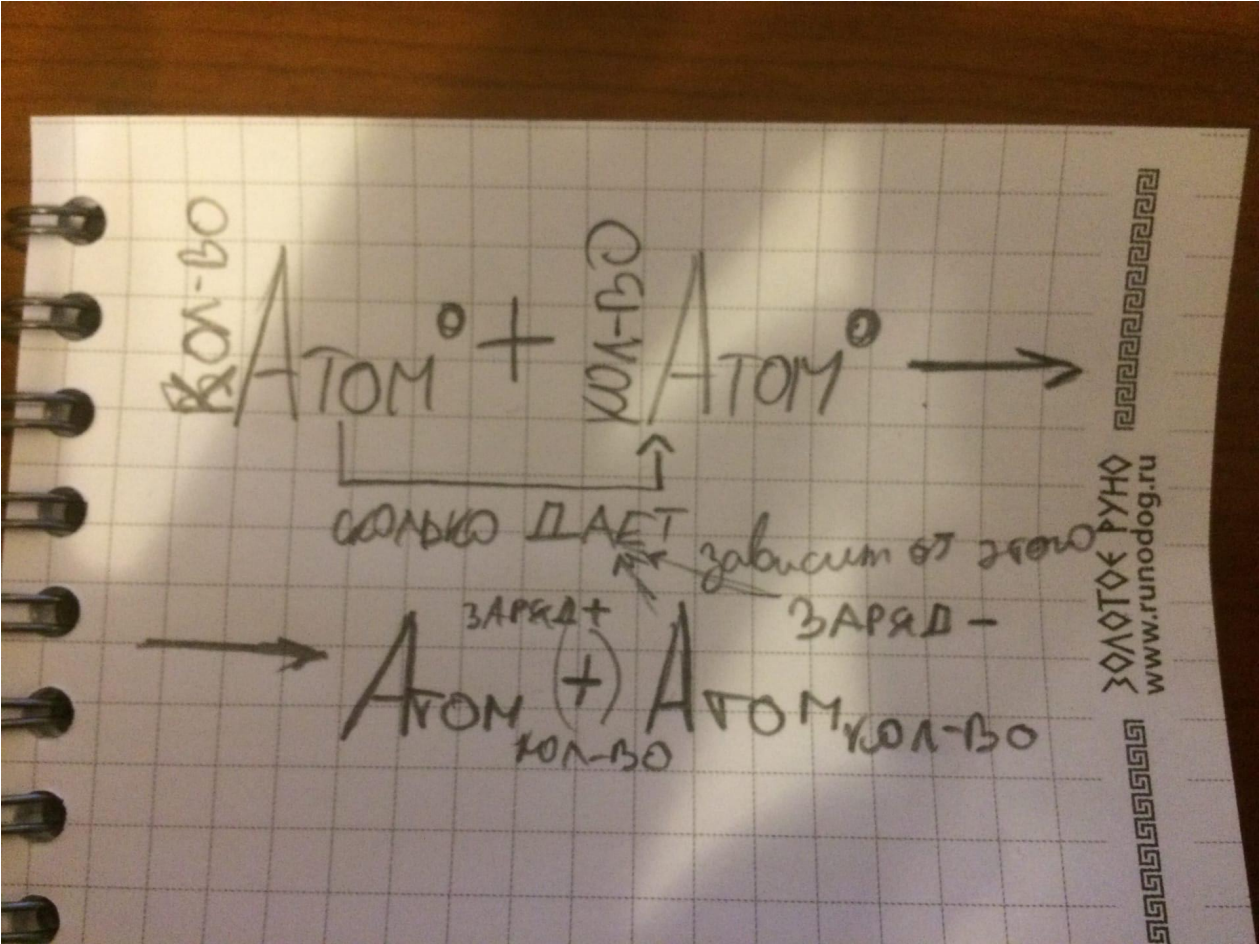
а что дальше дети огород да?

-пизда

- нет но теперь они family благодаря электроставшаюваол (электростатическому сопряжению). но импровизируем, скажем, что противоположности притягиваются

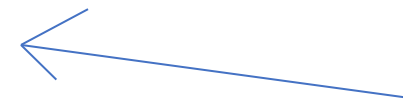


так забыла показать как это выглядит



пампарам еее рок шутка металл

- в кристалле все встали в ряд а оторвавшиеся электроны (связь между металлами, а значит есть разгульные электроны) пускают по кругу, они становятся общими что



ион потому что электрон оторвался а значит атом заряжен

Такой древний мем боже

так а в чем разница

- не ебу, но мб ионная носит случайный характер, то есть при столкновении, тогда как металлическая сама себе разумеющаяся, поскольку это движ в металлическом кристалле



- хотела пойти нахуй но как говорил мужик из мотивирующего видео – делай

КОВАЛЕНТНАЯ АААААААААААААААААААААА

- ору тут есть что-то банановое. Ладно, продолжаем. Короче говоря, здесь все строится на общем. И тому и тому нужен электрон, они объединяются и остаются довольными ноооооо остаются



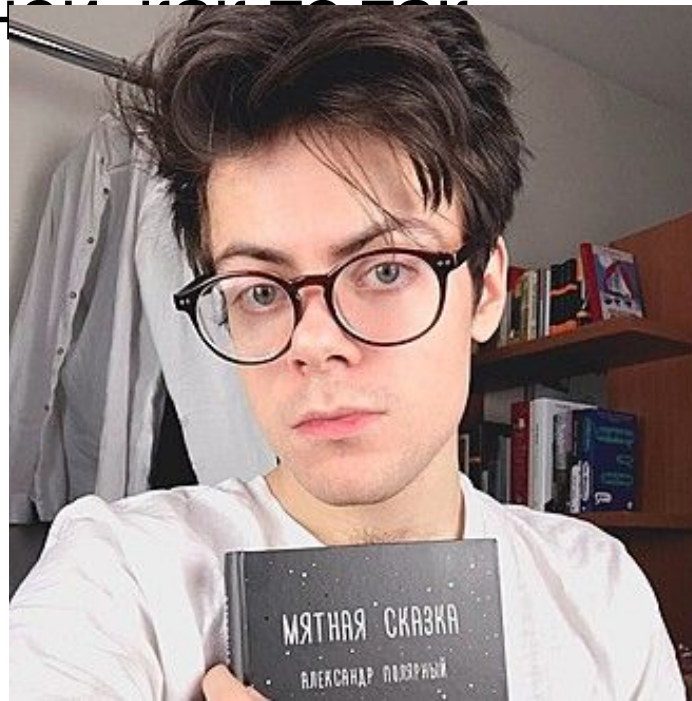
Чё

- это как на пивас скинуться, каждый от себя дает по электрону в общую казну, а пивас-пользование общее. Однако кто-то способен перетягивать на себя эту электронную пару, крыса



до сих пор не ебу о чем ты

- поэтому расскажу о полярной неполярной связях (разновидности ковалентной). Неполярный – все честно поровну, никто не перетягивает на себя (атомы одного элемента), а вот полярный – какой-то атом перетянул на себя пару и стал заряженным ион



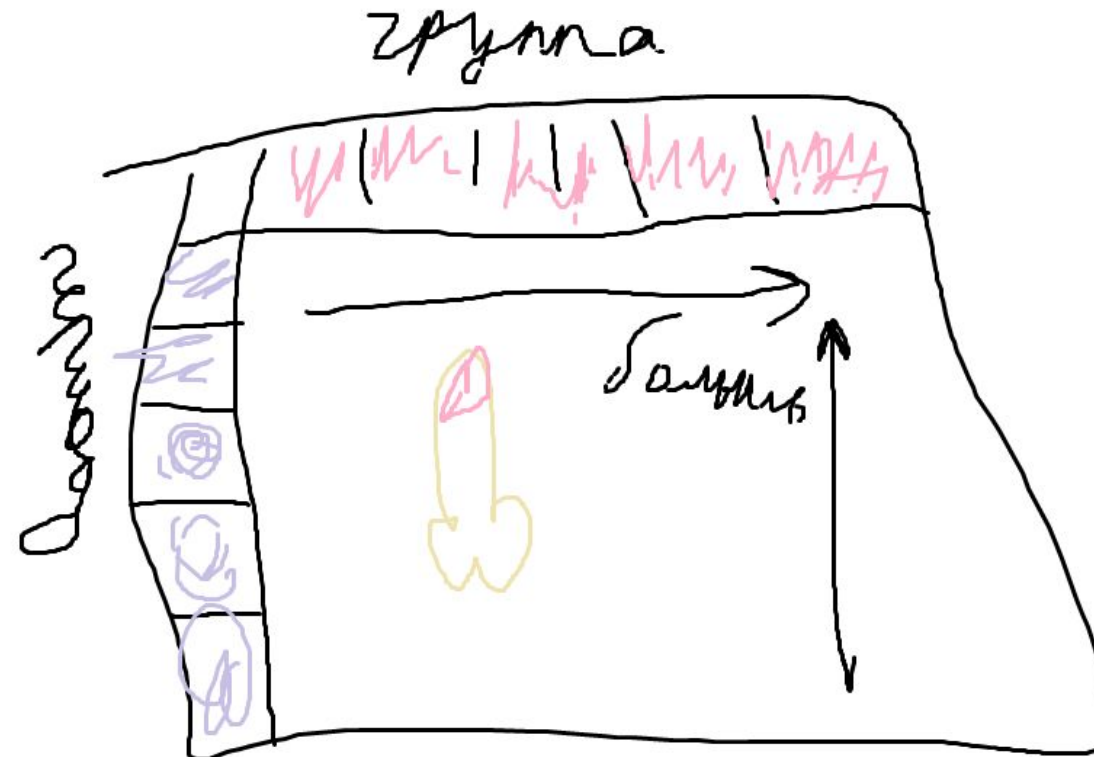
пора усугубить ситуацию добавляю ионную

- ковалентная может стать ионной охуеть да? В случае, когда один атом перетягивает на себя электронную пару, связь становится ионной, поскольку атомы приобретают легенький заряд. Вот это перетягивание зависит от электроотрицательности см ике



электроотрицательность

- хрень говорящая о самом мощном атоме, который перетягивает на себя все. Чем она больше, тем тянет сильнее



- химия – пиздец, так что не гарантирую понятия материала (сама не оч шарю)
- делала сашка-таракашка поставьте лайк на аву пж (id veselee_ok)

