

ЗАНЯТИЕ 18 (fin)

Для 13 ноября

АТОМ (полный)

Шалом, хаверим!

Оказалось, что мы остановились на полдороге, увлекшись «конструированием» ядер атомов. Ведь Семен на прошлом занятии совершенно правильно указал на необходимость учитывать сохранение энергии и массы в наших рассуждениях. А у нас пока потоки преонов уходят в пространство... То есть создают «заряд»!

Но в любом известном случае обычный атом не имеет заряда, а значит - не создает потока? Что же происходит?

А происходит то же самое, что и в атоме водорода. Вылетевший из протона поток заворачивается в обратном направлении и входит во входное отверстие другого протона, «принимающего» этот поток.

У атомов, структуру ядер которых мы уже рассмотрели, это выглядит примерно так:

Литий

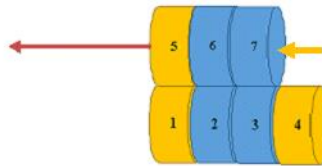


Рис. 18

На рис. 18-1 эллипсами обозначено сечение общего потока. Поток преонов выходит из выходного отверстия протона (5) и входит во входное отверстие (воронку) нейтрона 7 .

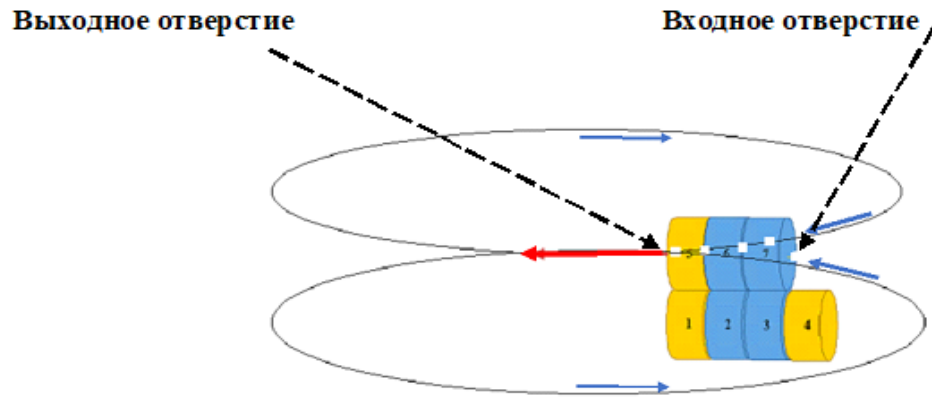


Рис.18-1 Литий

Здесь нужно и можно сразу сказать (для дальнейшего), что (по состоянию нашей теории) нейтрон (7), находясь на границе блока (5,6,7) имеет все шансы превратиться в протон, раскручиваясь гравитонами, которые приходят к нему непосредственно.

Бериллий

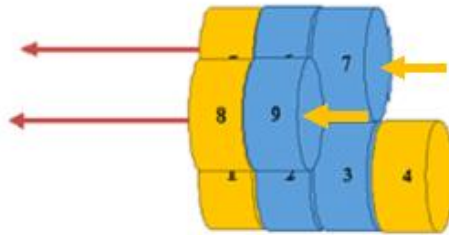


Рис. 18-2

Здесь мы имеем уже два потока преонов. На рис. 18-3 изображены только половинки этих потоков, их общее направление.

Один поток выходит из протона (5) блока «5,6,7» и возвращается к этому блоку через нейтрон (7). Другой поток выходит из протона (8) и возвращается через нейтрон (9).

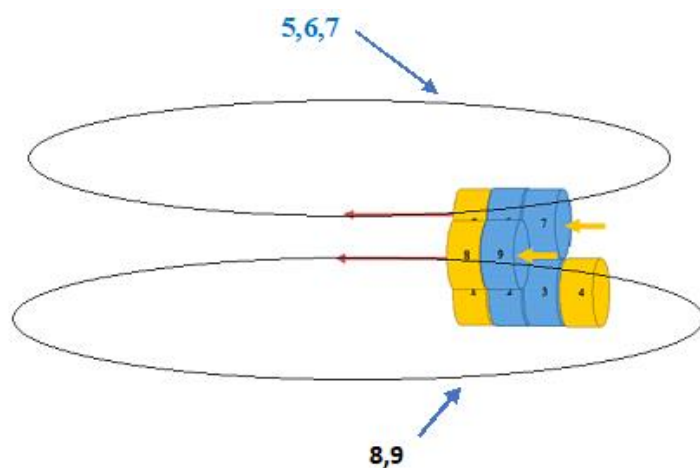


Рис. 18-3. Бериллий

Бор

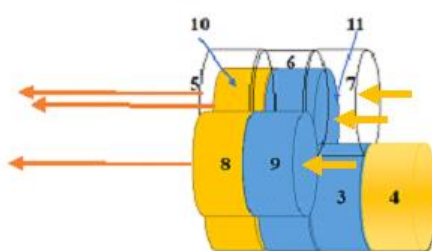


Рис. 18-4

Здесь уже три потока:

- поток блока «5,6,7» от протона (5) к нейтрону (7),
- поток от пары «10, 11» от протона (10) к нейтрону (11),
- поток от пары «8,9» от протона (8) к нейтрону (9).

На рис. 18-5 показаны эти возможные «орбитали»...

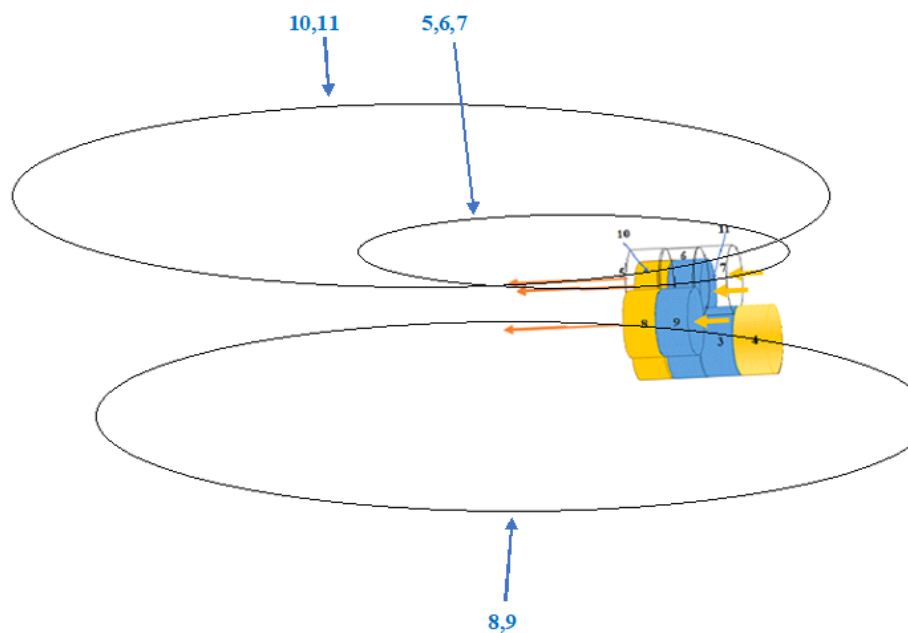


Рис.18-5. Бор

Орбитали (траектории) преонов от пар (8,9) и (10, 11) на рис. 18-5 одинаковые, но они отличаются от орбиталей блока «5,6,7». Преоны на этой орбитали удаляются от ядра на меньшее расстояние из-за ббльшей массы блока «5,6,7». Возможно (не факт), что «свойства» атома бора в какой-то мере определяются и этим фактором тоже.

Углерод

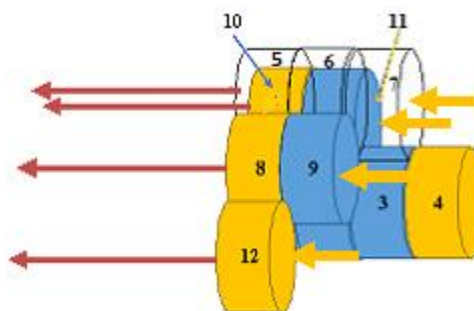


Рис.18-6. Углерод

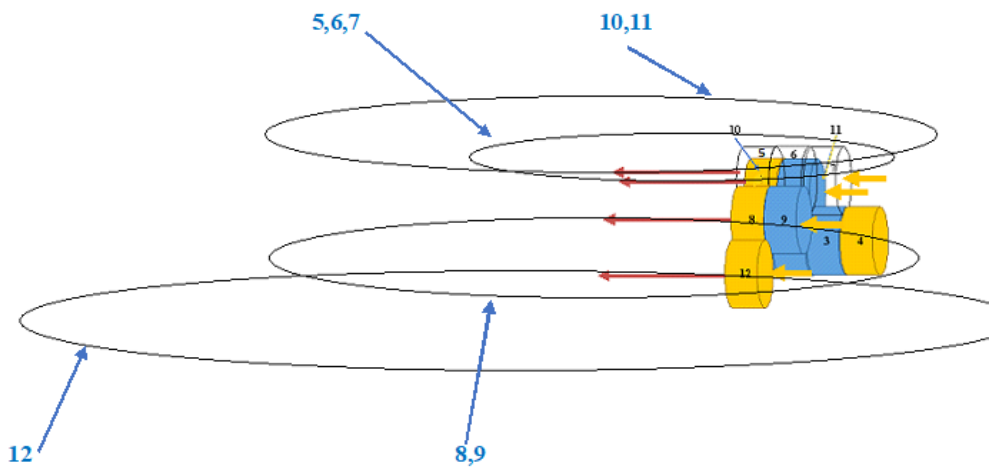


Рис.18-7. Углерод

Здесь к ядру добавляется один протон (12), и он ведет себя, как протон водорода, – отправляет свой выходной поток преонов на максимальное расстояние от ядра. (рядом с ним (по оси центрального канала) нет нейтронов, которые могли бы ограничить этот поток. Это, в свою очередь, приводит к появлению у углерода многих важных отличий от бериллия и бора.

Азот

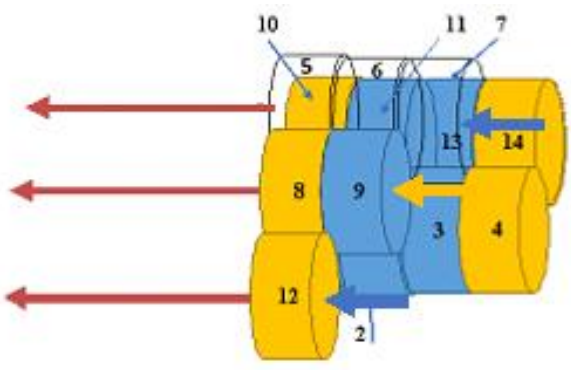


Рис.18-8. Азот

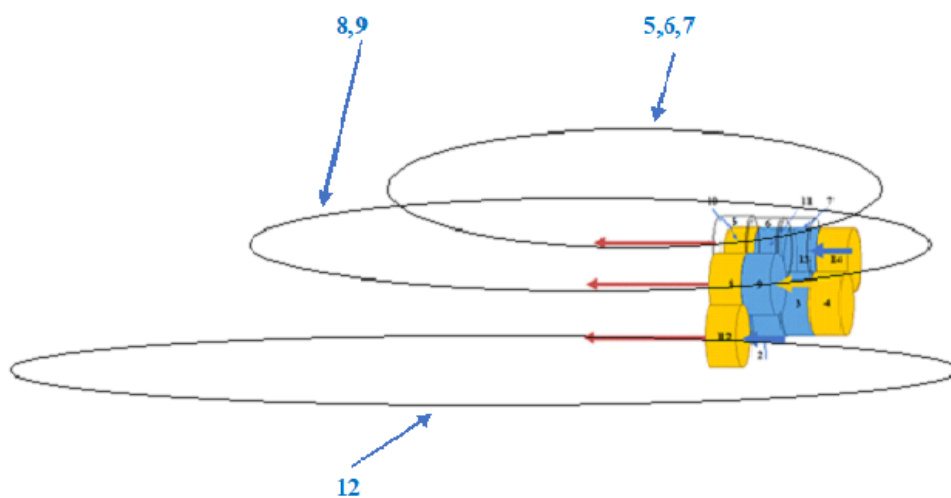


Рис.18-9. Азот

Количество потенциально возможных связей у азота почти такое же, как и у углерода (блок «10,11» превратился в блок «гелия» добавлением пары (13,14), в результате чего исчезла одна «орбиталь»).

Кислород

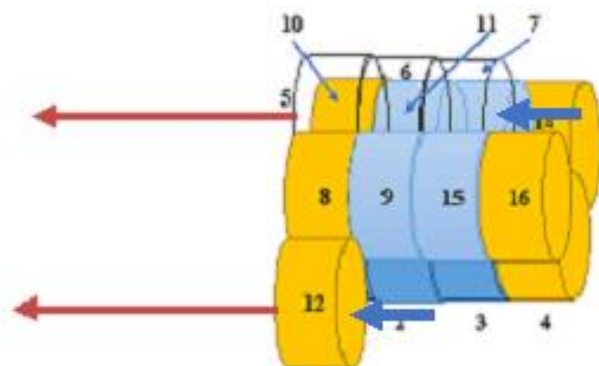


Рис.18-10. Кислород

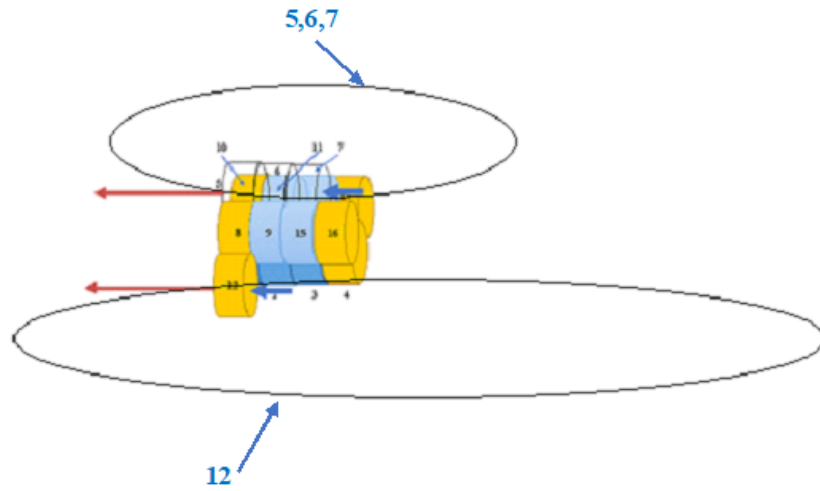


Рис.18-11. Кислород

Фтор

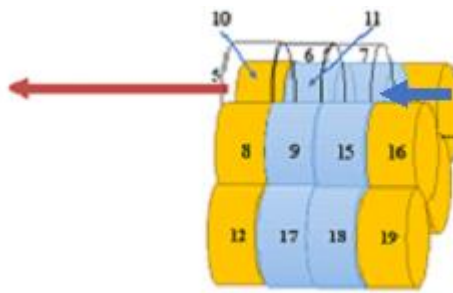


Рис.18-12. Фтор

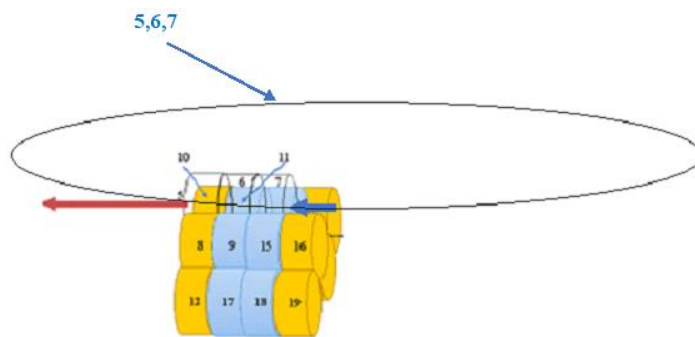


Рис.18-13.Фтор

Неон (Рис.17-14) выраженных орбиталей не имеет, все потоки преонов замыкаются в непосредственной близости от ядра.

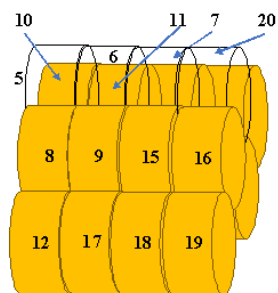


Рис. 18-14. Неон

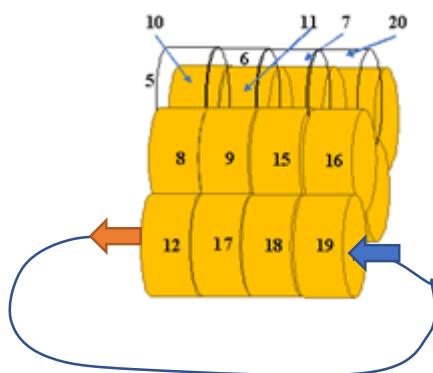


Рис.18-15. Неон

И таких петель у неона пять – см. рис. **17-15**: от 8 до 16, от 5 до 20-го, от 10 до 14-го, от 1 до 4-го (исходного «блока гелия») и от 12-го до 19-го (на рисунке изображена только эта петля). Неон – инертный газ, петли исключительно маленькие, и для связей с другими атомами «не годятся».

Аналогичные соображения можно использовать и при рассмотрении атомов элементов 3-го периода ТМ.

И теперь мы только коснемся собственно химии...Только коснемся и ... остановимся...

Образование молекул (соединений).

В элементарной химии постулируется существование «связей» между атомами (самыми различными, отсюда и связи самые разные и их «видов» немало).

Самый простой вид связей – ковалентная (полярная и неполярная). Термины эти сути дела не проясняют, а лишь констатируют.

Валентность (от лат. valens — имеющий силу) — **СПОСОБНОСТЬ** атомов химических элементов образовывать химические связи с атомами других элементов. В свете строения атома валентность — это способность атомов отдавать или присоединять определенное число электронов. (ВИКИ).

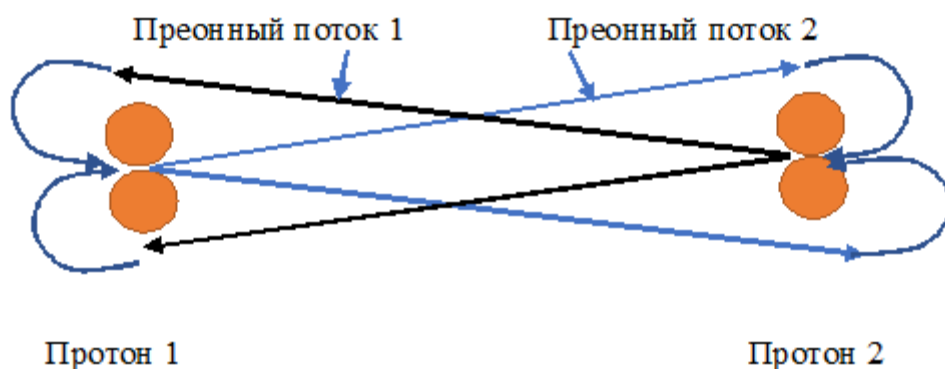
Уже в первых словах мы теперь замечаем «феноменологичность» определения («способность»). В данном случае, хотя и дается ссылка на «теорию строения атома» (ее видимо надо изучать ДО изучения химии, а как иначе понять сказанное?), но ясности это не прибавляет. Тем более – в гравитонике, где понятие «электрон в атоме» вообще не используется в силу отсутствия самого электрона.

Как же разрешаются эти вопросы в рамках гравитоники?

Самый простой тип связи обнаруживается в молекуле водорода. Она состоит из двух одинаковых атомов.

Одиночный атом водорода

Молекула водорода.



Это «ковалентная неполярная связь». «Неполярная» она лишь потому, что симметричная.

ВИКИ. Ковалентные связи могут быть не только одинарными (как в молекуле хлора Cl₂), но также двойные, как в молекуле кислорода O₂, или тройные, как, например, в молекуле азота N₂. При этом тройные имеют большую энергию и более прочны, чем двойные и одинарные

Кто-то из вас, может быть, найдет в литературе КАРТИНКИ (схемы), так я буду очень благодарен. Сам не рисую...

И вот на этом месте мы остановимся впредь до выяснения ОСНОВНЫХ ВОПРОСОВ, возникающих при первом же знакомстве с методами изложения материала в классической химии....