**Приложение 10**

1. Как вы думаете, мы ответили на вопрос урока «Как устроен атом?» Кто затрудняется, воспользуйтесь учебником, с.24.

*Да, в центре атома находится положительно заряженное ядро, вокруг которого вращаются отрицательно заряженные электроны. Ядро состоит из протонов (положительных частиц) и нейтронов (нейтральных частиц)*

1. Что произойдет с атомом элемента, если в его ядре изменить число протонов?

*Если в его ядре изменить число протонов, то изменится заряд ядра, т.е. будет другой химический элемент.*

1. Что произойдет с атомом химического элемента, если в ядре изменится число нейтронов?

*Если в ядре изменится число нейтронов, то получится изотоп, разновидность одного атома химического элемента, имеющие одинаковое число протонов и электронов, но разное число нейтронов в ядре, т.е. разные массовые числа.*

1. Как определить состав атома?

*Определить состав атома можно по Периодической системе химических элементов*