واجب صفحة 58

1. – الالكترونات:هي جسيمات سالبة تدور حول النواة

– النيوترونات: جسيمات متعادلة الشحنة توجد داخل النواة

– البروتونات: جسيمات موجبة توجد داخل النواة

1. عدد الالكترونات = 18، لأن عدد الالكترونات يساوي عدد البروتونات.
2. لاختلاف عدد النيوترونات في النواة
3. العدد الكتلي= مجموع عدد النيوترونات و البروتونات، اما العدد الذري= عدد البروتونات
4. P15=2,8,5
5. \*خطأ \*خطأ \* صح \*خطأ
6. قوى الربط النووي ، تربط مكونات النواة مع بعضها
7. يمكن ان تختلف كتلتهما اذا كانتا من نظائر العنصر ، فاختلاف الذرتين في عدد النيوترونات يؤثر في كتلة كل منهما