



اسم الطالب

الأول متوسط

الصف والشعبة

الكيمياء

المادة

امتحان ف1- الشهر الثاني

2025-2026

كروب B

25 درجة

**السؤال الأول / عرف لكل مما يأتي لخمسة فقط :-**

( النيوترون ، العدد الذري ، الايون الموجب ، المدار الالكتروني ، الجزيء ، رمز العنصر )

15 درجة

**السؤال الثاني / أ / اكتب عدد التأكسد ورمز العنصر لكل من العناصر الآتية : لخمسة فقط**

( هيدروجين ، الألمنيوم ، فلور ، كبريت ، زئبق ، بروم )

10 درجة

**السؤال الثاني / ب / ارسم التوزيع الالكتروني لعنصر النتروجين الذي عدده الذري = 7**

25 درجة

**السؤال الثالث / املأ الفراغات الآتية بما يناسبها :-**

1/ كلما قل عدد المدارات ----- حجم الذرة .

2/ تحتوي النواة نوعين من جسيمات وهي ----- و----- .

3/ يكتب العدد الذري ----- رمز العنصر من ناحية اليسار .

4/ حجم النواة ----- من حجم الذرة .

15 درجة

**السؤال الرابع / أ / ذرة العدد الكتلي لها = 16 وعددها الذري = 8 ، ما عدد الالكترونات****والبروتونات والنيوترونات فيها ؟**

10 درجة

**السؤال الرابع / ب / اجب بعلامة ☒ امام العبارة الصحيحة وعلامة ☒ امام العبارة الخاطئة :-**

1/ يتم التوزيع الالكتروني للذرة ابتداء من المدار الأقرب للنواة .

2/ اذا كان رمز العنصر يتالف من حرف واحد يكتب بشكل ( حرف صغير ) .

3/ يعد العدد الكتلي هو الصفة المميزة للعنصر .

4/ الايون السالب يتكون نتيجة فقدان الذرة الكترونا او اكثر .

5/ الالكترون جسيم سالب الشحنة كتلته ضئيلة جداً .