



اسم الطالب

الأول متوسط

الصف والشعبة

الكيمياء

المادة

امتحان ف1- الشهر الثاني

2025-2026

كروب A

25 درجة

السؤال الأول / عرف لكل مما يأتي لخمسة فقط :-

(البروتون ، العدد الكتلي ، الايون السالب ، النظائر ، عدد التأكسد ، الكتلة الذرية)

15 درجة

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

(صوديوم ، كلور ، نيتروجين ، كالسيوم ، خارصين ، أوكسجين)

10 درجة

السؤال الثاني / ب / ارسم التوزيع الالكتروني لعنصر الفلور الذي عدده الذري = 9

25 درجة

السؤال الثالث / املأ الفراغات الآتية بما يناسبها :-

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

2/ تتكون الذرة من جسيمات اصغر وهي ----- و----- .

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

4/ كتلة الالكترون ----- من كتلة البروتون والنيوترون .

15 درجة

السؤال الرابع / أ / ذرة العدد الكتلي لها = 27 وعددها الذري = 13 ، 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 الابعد للنواة .

2/ تعد أهمية رمز العنصر لتسهيل التعامل مع هذه العناصر .

3/ يعد العدد الذري هو الصفة المميزة للعنصر .

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

5/ النيوترون جسيم سالب الشحنة كتلته ضئيلة جداً .