**وزارة التربية والتعليم**

**مديرية التربية والتعليم للواء**

**مدرسة**

**امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول لعام 2024/2025**

**اليوم والتاريخ: /12/2024 المادة : الكيمياء**

**الصف : الأول الثانوي الأكاديمي الزمن : ساعة**

**ــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــــاالسؤال الأول ( 25 علامة ) :**

1. **عرف كل من المصطلحات الآتية :**الإحلال المزدوج , التهجين, المحلول , المادة المحددة للتفاعل**.**
2. أكتب تركيب لويس ثم حدد الشكل الهندسي للجزيئات الآتية **: BF3 , SF6 ( 5B , 9F , 16S ) .**

**ج) قارن بين ( OCl2 و CCl4 ) من حيث : ( 6C , 8O , 17Cl )**

1) تهجين الذرة المركزية 2) الأفلاك الداخلة في تكوين الروابط 3) الشكل الهندسي

 4) الزاوية بين الروابط 5) عدد الأزواج غير الرابطة6) قطبية الجزيء

**د) رتب الجزيئات الآتية وفق تناقص قوى التجاذب بين الجزيئات:**

H2S , H2NCH2CH2NH2 , C3H8 , CH3NH2

**السؤال الثاني ( 5 علامات ):**

**إعتماداً على المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية :**

 **2HBr(aq) + Na2S(aq) 2NaBr(aq) + H2S( g)**

1. أكتب المعادلة الأيونية .
2. أكتب المعادلة الأيونية النهائية ( الصافية )

**السؤال الثالث ( 10 علامات ):**

1. أذيب 0.56 g من هيدروكسيد البوتاسيوم KOH كتلتهُ المولية 56 g/ mol , في كمية من الماء حتى أصبح حجم المحلول 500ml , أحسب التركيز المولاري للمحلول .
2. **يتفاعل 6 mol من الماء H2O مع 6 molمن كربيد الكالسيوم CaC2 وفق المعادلة الموزونة :**

 **CaC2 + 2H2O C2H2 + Ca ( OH )2**

1. إستنتج المادة المحددة للتفاعل .
2. إحسب كتلة **C2H2** الناتجة علماً أن الكتلة المولية ل **C2H2** تساوي 26 g/mol .

**﴿انتهت الأسئلة﴾**