

امتحان كيمياء

الوحدة الثالثة

الاسم:

س ٤) لديك العناصر الافتراضية A₁₂، B₉، C₆، D₁₅، E₈، H₅

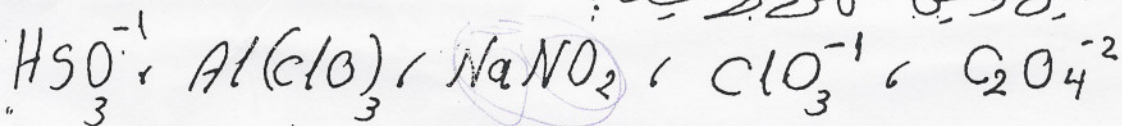
جيب عما يلي؟
١- قارن بين المركب الناتج من اتحاد C مع B والمركب الناتج من اتحاد A مع B من حيث تمثيل لويس ونوع الترابط بين الذرات.

٢- رتب الجزيئات الناتجة من اتحاد H مع كل من E، C، D، H₂

حسب مقدار الزوايا بين الروابط:
٣- رتب الذرات حسب درجتها الفيلانية:
H₂E، DCl₃، CCl₄، HB

٤- حسب نوع قوى التجاذب الرئيسة العاملة في كل من الجزيئات: CB₄، CE₂، H₃، E₂

٥) ارسم تمثيل لويس لكل من التالي:



س ٥- قارن بين الأزواج (H₂CO و C₂H₂)، (CO₂ و SO₂)

من حيث:

- ١- شكل لويس
- ٢- تهجين الذرة المركزية
- ٣- قوى التجاذب بين الجزيئات

٤- عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة حول الذرة المركزية.

٥- التداخل عند تكوين الروابط.

٦- الزوايا بين الروابط حول الذرة المركزية.

٧- شكل أزواج الإلكترونات «الساخنة» حول الذرة المركزية.

٨- شكل الجزيء.

المفتوح أوفى جابر

مع احلى الامنيات

100/61