

يحترق (4.48 L) من غاز البوتان في الهواء حسب المعادلة الآتية:



والمطلوب حساب:

- 1 - حجم الأوكسجين اللازم لعملية الاحتراق ثم حجم الهواء في الشروط النظامية.
 - 2 - عدد مولات غاز ثنائي أوكسيد الكربون المنطلق عن التفاعل وكيف يمكن الكشف عنه.
 - 3 - كتلة الماء الناتج عن عملية الاحتراق وكيف يمكن الكشف عنه.
 - 4 - كمية الحرارة الناتجة عن الاحتراق ، علماً أن احتراق 2 mol من غاز البوتان يعطي كمية من الحرارة مقدارها 560 Kj .
 - 5 - ما تعريف تفاعل الاحتراق.
- الكتل المولية: C = 12 , O = 16 , H = 1

الحل:



تعريف تفاعل الاحتراق: