

في المخبر نحضر أنبوبي اختبار :

- في الأول : نضع كمية 5ملل من ماء البروم
  - في الثاني نضع كمية 5 ملل من ماء البروم
- نضيف للأنبوب 1 كمية من البر وبن وللثاني كمية من البوتان ونعمل في شروط عادية

فيتغير اللون الأصلي (الأحمر ) للأنبوب 1 ولا يتغير في الأنبوب 2 :

1. ارسم التجربة
2. فسر ما ذا حدث في الأنبوبين ؟
3. إذا قمت بتحليل محتوى الأنبوب 1 و2 قبل وبعد التفاعل . ما هي المركبات التي تكون موجودة في كل حالة ؟
4. اكتب معادلة التفاعل في الأنبوبين ان تمت وحدد اسم النواتج .
5. ماذا تستنتج حول الفعالية الكيميائية للفحميين الهيدروجينيين .
6. يمكن ان نحصل على تفاعل ايجابي في الأنبوبين إذا غيرنا شروط التفاعل . وضح كيف ؟