

التاريخ :

نشاط تعاوني 1 النموذج الكمي للذرة

إرشادات العمل التعاوني :

- اقرني السؤال جيداً قبل الإجابة
- لديك ثلاث دقائق لحل النشاط
- احرص على مشاركة زميلائك الآراء و الأفكار
- ارفعي يدك بعد الانتهاء من النشاط
- صحيحي لنفسك بعد عرض الأجوبة الصحيحة

الهدف : أن تفسر الطالبة حدود نموذج بور بشكل صحيح

بواسطة المنظم التخطيطي : أكتبي أوجه الشبه و الاختلاف بين نموذج بور و النموذج الكمي للذرة

- 1- يدور الإلكترون حول النواة في مستويات طاقة دائرية محددة فقط
- 2- يعامل الإلكترونات على أنها موجات
- 3- مناسب للتطبيق على جميع ذرات العناصر
- 4- مناسب للتطبيق فقط على ذرة الهيدروجين
- 5- يضع حدا لطاقة الإلكترون
- 6- يصف مسار الإلكترون حول النواة
- 7- لا يصف مسار الإلكترون حول النواة

