| | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| المادة | كيمياء | الصف | أول ثانوي | عنوان الدرس | تعريف الذرة |
| رقم النشاط | | زمن النشاط | ٢ دقيقة | آلية التنفيذ | ☒ فردي ☐ جماعي |
| هدف النشاط | تميز بين الجسيمات المكونة للذرة. | | | | |
| اسم الاستراتيجية | | | | | |

بالتعاون مع إفراد مجموعتك اكملي الجدول التالي بالمعلومات الصحيحة مستعينة بالعبارات ادناه:

الإلكترون ، في النواة ، في الفراغ المحيط بالنواة ، البروتون

1 ، 1 ، 0 ، رذر فورد ، النيوترون ، $\frac{1}{1840}$

$e^-$ ، +1 ، شادويك ، P

| الجسيمات المكونة للذرة | مكتشفه | الرمز | الموقع | الشحنة الكهربائية النسبية | الكتلة النسبية |
|---|---|---|---|---|---|
| | طومسون | | | -1 | |
| | | | في النواة | | 1 |
| | | n | | | |

LIVEWORKSHEETS