**نتعلم : التطبيق**

تحسب عدد الإلكترونات والبروتونات والنيوترونات في ذرة مستخدما العدد الكتلي والعدد الذري لها

تفحصي الجدول الذي يوضح ثلاث ذرات من البوتاسيوم وأعداد الجسيمات الدون ذرية فيها ثم أكملي الجدول بما يناسبه ؟ ( رمز البوتاسيوم K )

| رمز النظير | $^{39}_{19}K$ | $^{40}_{19}K$ | $^{41}_{19}K$ |
|---|---|---|---|
| عدد الإلكترونات | 19 | | |
| عدد البروتونات | 19 | | |
| عدد النيوترونات | 20 | | |
| العدد الذري | 19 | | |
| العدد الكتلي | 39 | | |
| اسم النظير | البوتاسيوم -39 | | |

شمل

LIVEWORKSHEETS