



ورقة عمل رقم (4) / مكونات الذرة

|        |         |           |
|--------|---------|-----------|
| الاسم: | المادة: | علوم      |
| الصف:  | الثامن  | التاريخ:  |
|        |         | 2025\ 10\ |



**الهدف:** تحدد الجسيمات في الذرة و موقعها - تبين مساهمة العلماء في بناء النموذج الذري .

- احضر الفيديو المجاور لتوضيح مكونات الذرة

**السؤال الأول: -**

1. استخدم إطار الكل و الجزء ادناه للإجابة عن السؤال (اكتب أجزاء الذرة و بين الجسيمات الموجودة فيها).

PART WHOLE



2. استخدم إطار الربط ادناه للإجابة عن السؤال (اربط بين اسم العالم و اهم إنجازاته في استكشاف الذرة)

CONNECTING



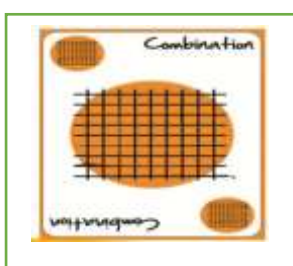
## السؤال الثاني -



1. مفتاح التحدي: إذا تم نزع الإلكترونات من الذرة - ما تأثير ذلك وضح اجابتك .

2. اكمل الجدول التالي:

| الكتلة | الشحنة | الموقع في الذرة | الرمز | الجسيم  |
|--------|--------|-----------------|-------|---------|
|        |        |                 |       | بروتون  |
|        |        |                 |       | نيوترون |
|        |        |                 |       | الكثرون |



3. مفتاح الدمج: ما المفهوم الناتج من دمج عدد البروتونات و عدد النيوترونات

4. اكمل الجدول التالي بما يجعله صحيحا:

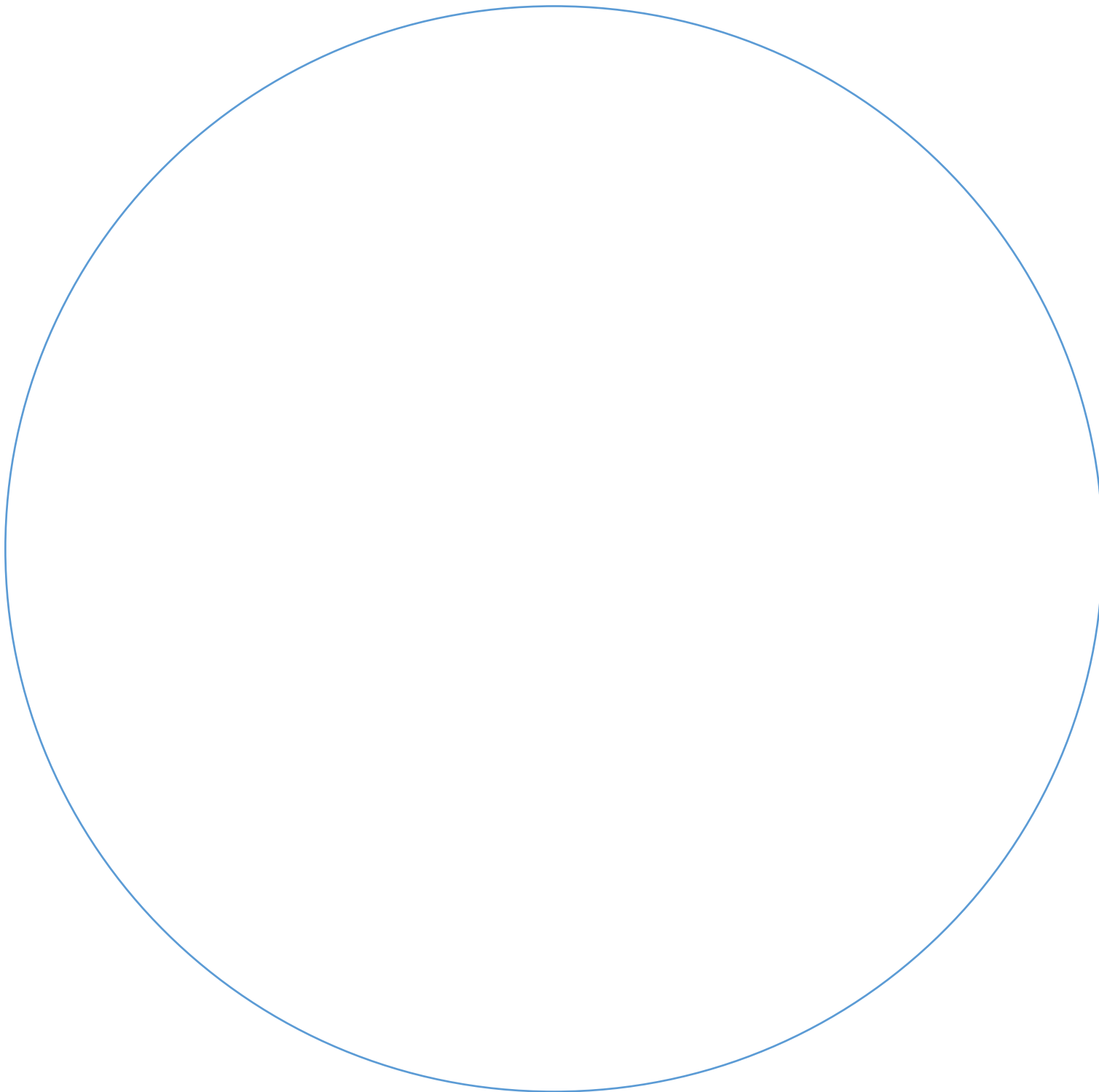
| العنصر   | رمزه | العنصر   | رمزه | العنصر  | رمزه | العنصر | رمزه | العنصر | رمزه |
|----------|------|----------|------|---------|------|--------|------|--------|------|
| هيدروجين |      | ليثيوم   |      | المنيوم |      | كروم   |      | رصاص   |      |
| فلور     |      | صوديوم   |      | كربون   |      | نيكل   |      | كوبالت |      |
| كلور     |      | بوتاسيوم |      | سيلكون  |      | خارصين |      | هيليوم |      |
| بروم     |      | بيريليوم |      | فسفور   |      | فضه    |      | نيون   |      |
| يود      |      | مغنيسيوم |      | كبريت   |      | ذهب    |      | ارغون  |      |
| اكسجين   |      | كالسيوم  |      | حديد    |      | بلاتين |      | كربتون |      |
| نتروجين  |      | بورون    |      | نحاس    |      | زئبق   |      | زينون  |      |

5. أكمل الجدول التالي بما يجعله صحيح

| اسم العنصر | رمزه | العدد الكتلي | العدد الذري | عدد البروتونات | عدد النيوترونات | عدد الالكترونات | تمثيل العنصر |
|------------|------|--------------|-------------|----------------|-----------------|-----------------|--------------|
|            | Ca   | 40           | 20          |                |                 |                 |              |
|            | Cl   |              |             | 17             | 18              |                 |              |
|            | I    | 127          |             |                |                 | 53              |              |
|            | S    | 32           |             | 16             |                 |                 |              |
|            | Kr   | 84           | 36          |                |                 |                 |              |
|            | Ag   |              | 47          |                | 61              |                 |              |
|            | K    | 39           |             |                |                 | 19              |              |

# نموذج

اهم بنود هذا النموذج



المجموعة

- |    |    |                              |
|----|----|------------------------------|
| 1. | 2. | قسم العلوم                   |
| 3. | 4. | معلمة المادة : حنان الوراورة |