

أشراف العلوم<sup>2</sup>

| ورقة عمل علاجية | الاختبار التشخيصي    | المادة | علوم |
|-----------------|----------------------|--------|------|
| المهارة 14      | أن يحسب العدد الكتلي |        |      |
| اسم الطالب      | الشعبة               |        |      |
| الأداء          | اتقن ( ) لم يتقن ( ) |        |      |

## شرح المهارة:

**العدد الكتلي** يسمّى مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات في نواة الذرة **بالعدد الكتلي**. فالعددان ٣٥ و ٣٧ في ذرة الكلور، هما عددان كتليان. وذرة الهيدروجين لها ثلاثة نظائر بأعداد كتل مختلفة ١، ٢، ٣، كما في الشكل ١٠. وكل ذرة هيدروجين لها بروتون واحد فقط ولكن عدد النيوترونات فيها يختلف من نظير لآخر.

## معادلة العدد الكتلي

العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات.

## تقويم المهارة

|                                          |     |             |     |             |     |                  |     |       |
|------------------------------------------|-----|-------------|-----|-------------|-----|------------------|-----|-------|
| يسمى مجموع عدد البروتونات والنيوترونات ؟ |     |             |     |             |     |                  |     |       |
| س١                                       | (أ) | العدد الذرى | (ب) | العددالكتلى | (ج) | وحدةالكتل الذرية | (د) | الذرة |

| س٢ | العدد الكتلي يساوي عدد البروتونات + عدد ..... |             |                 |                 |  |
|----|-----------------------------------------------|-------------|-----------------|-----------------|--|
|    | الالكترونات                                   | النيوترونات | الشحنات السالبة | الشحنات الموجبة |  |

| س٣  |     |     |     |  |  |
|-----|-----|-----|-----|--|--|
| (أ) | (ب) | (ج) | (د) |  |  |

وفقك الله وبارك فيك