

### جذخة رقم: 3

المستوى: الجدم المشترك العلمي والتكنولوجيا

جزء: الكيمياء

المادة: الكيمياء

المدة: 44 من

<p>5س</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>التشخيصي (قبلي):</li> <li>أسئلة شفاهية وكتابية</li> <li>التكويني (تدرجي):</li> <li>استثمار نتائج الأنشطة</li> <li>الإجمالي:</li> <li>تمارين توليفية</li> <li>فرض كتابي 2</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>الإجابة على الأسئلة القبلية</li> <li>استثمار النشاط الوثائقي</li> <li>استثمار نتائج المناولة 1</li> <li>الإجابة على الأسئلة التوجيهية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>طرح الأسئلة حول المكتسبات القبلية</li> <li>تقديم النشاط الوثائقي (تعرف</li> <li>بعض نماذج الذرة عبر التاريخ)</li> <li>انجاز المناولة 1 (إبراز انحفاظ</li> <li>العنصر الكيميائي)</li> <li>الإشراف والتوجيه</li> <li>طرح أسئلة توجيهية</li> <li>إعطاء التعاريف</li> <li>إعطاء المصطلحات العلمية</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>كتاب التلميذ</li> <li>أنابيب اختبار</li> <li>موقج بنسن</li> <li>خراطة النحاس</li> <li>الكربون</li> <li>حمض النتريك</li> <li>هيدروكسيد الصوديوم</li> <li>قمع</li> <li>ورق الترشيح</li> <li>صحن</li> <li>ماء الجير</li> <li>حاسوب ولوازمه</li> <li>برائم</li> <li>السيورة</li> </ul>	<p><b>المحور 2: مكونات المادة</b></p> <p><b>الوحدة 1: نموذج الذرة</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>النموذج الذري</li> <li>بنية الذرة</li> <li>العنصر الكيميائي</li> <li>التوزيع الإلكتروني</li> </ol>	<ul style="list-style-type: none"> <li>تعرف مكونات الذرة</li> <li>تعرف الرمز <math>{}^A_ZX</math> واستعماله</li> <li>تعرف أن الذرة محايدة كهربائيا</li> <li>تعرف أن كتلة الذرة متركزة أساسا في نواتها</li> <li>تعرف رموز بعض العناصر الكيميائية</li> <li>تعرف أن العدد الذري يميز العنصر الكيميائي</li> <li>كتابة البنية الإلكترونية لذرة</li> </ul>
-----------	--	---	---	---	---	--