

جـ مذكرة رقم: 3

المستوى: الجدم المشترك العلمي والتكنولوجي
جزء: الكيمياء

المادة: الكيمياء
المدة: 44 من

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