

جـ مذكرة رقم: 3

المستوى: الجدم المشترك العلمي والتكنولوجي

جزء: الكيمياء

المادة: الكيمياء

المدة: 44 من

<p>8س</p>	<ul style="list-style-type: none"> التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية التكويني (تدرجي): استثمار نتائج الأنشطة الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 4 	<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 (مفهوم المول) انجاز المناولة 1 (قياس كمية المادة لبعض المواد) الإشراف والتوجيه طرح أسئلة توجيهية إعطاء التعاريف إعطاء المصطلحات العلمية 	<ul style="list-style-type: none"> كتاب التلميذ ميزان الكتروني مسامير من حديد كبريت كلورو الصوديوم غليكوز محقن قارورات نفاخات إناء تبلور محقن مزود بمانومتر جدول الترتيب الدوري للعناصر الكيميائية حاسوب 	<p>المحور3: تحولات المادة</p> <p>الوحدة1: المول والمقادير المولية</p> <p>1. المول</p> <p>1.1. تعريف</p> <p>1.2. ثابتة أفوكادرو</p> <p>1.3. العلاقة بين كمية المادة وثابتة أفوكادرو</p> <p>2. الكتلة المولية</p> <p>2.1. تعريف</p> <p>2.2. الكتلة المولية الجزيئية</p> <p>2.3. العلاقة بين كمية المادة والكتلة الجزيئية</p> <p>3. حالة الغازات</p> <p>3.1. الحجم المولي للغازات</p> <p>3.2. قانون أفوكادرو امبير</p> <p>3.3. كثافة غاز</p>	<ul style="list-style-type: none"> تعرف المول تعرف الكتلة المولية الذرية والكتلة المولية الجزيئية حساب الكتلة المولية الجزيئية انطلاقا من الكتل المولية الذرية استغلال تعابير كمية المادة تعرف الحجم المولي استغلال التعبير $n = \frac{V}{V_m}$
-----------	--	---	---	---	--	--