تم تحميل هذا الملف من موقع Talamidi.com

جـــــــذاذة رقم :3

المستوى : الجذع المشترك العلمي والتكنولوجي

المادة : الكيمياء

جزء: الكيمياء

المدة: 4س

• 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 واستغلال التعبير $n = \frac{V}{V_m}$	**المحور3:تحولات المادة** **الوحدة1:المول والمقادير المولية** **1. المول** 1.1. تعريف 1.2. ثابتة افوكادرو 1.3. العلاقة بين كمية المادة وثابتة افوكادرو **2. الكتلة المولية** 2.1. تعريف 2.2. الكتلة المولية الجزيئية 2.3. العلاقة بين كمية المادة والكتلة الجزيئية **3. حالة الغازات** 3.1. الحجم المولي للغازات 3.2. قانون افوكادرو امبير 3.3. كثافة غاز	• 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	• 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	• الإجابة على الأسئلة القبلية • استثمار النشاط الوثائقي • استثمار نتائج المناولة 1 • الإجابة على الأسئلة التوجيهية	• التشخيصي (قبلي): أسئلة شفاهية وكتابية • التكويني (تدريجي): استثمار نتائج الأنشطة الإجمالي: تمارين توليفية فرض كتابي 4	**8س**