
	<p>جامعة الأزهر كلية التربية بنات اسيوط امتحان الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٣ - ٢٠٢٤</p>	
<p>عدد صفحات الاختبار: ١ عدد اسئلة الاختبار: ٦</p>	<p>زمن الاختبار: ٣ ساعات الدرجة الكلية للاختبار: ٦٠</p>	<p>المادة: الكيمياء الفيزيائية كود المادة: كيمياء فيزيائية</p>
<p>تاريخ الاختبار: ١٠ / ١ / ٢٠٢٤ م.</p>	<p>نوع الاختبار: أساسي (دور أول).</p>	<p>لغرفة: الأولى لشعبة: تاريخ طبيعى</p>

أجبي عن الأسئلة الآتية:- ٣ درجة / نقطة

١- ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة مع تصحيح الخطأ:-

- (X) ١) كتلة المول الواحد من كلوريد الصوديوم يساوي ٢٥.٥ جرام
- (✓) ٢) يحتوي ٢٩.٢٥ جرام من مادة كلوريد الصوديوم علي عدد ٢٣ 10×3.011 ذرة
- (X) ٣) تعرف المولالية بأنها عدد الجرامات المكافئة المذابة في واحد كيلو جرام من المذيب
- (X) ٤) عدد جرامات الخارصين في ٠.٣٥ مول منه يساوي ١٠ جرام

٢- عرفى كلا من :- ٢ درجة / نقطة

قانون هيس للحاصل الحراري - قانون النسب الثابته - حرارة تكوين الروابط - النسبه المئوية- درجة الحرارة الحرجة - العياريه - السعة الحرارية - المول - النظائر - المادة

٣- أكملى مايلي :- ١ درجة / نقطة

أ- الكيمياء الحرارية هو ذلك العلم الذي يدرس التي تصاحب
ب- هي كمية الحرارة المنطلق او الممتصه عند واحد جرام من حمض مع واحد جرام من قاعدة.

ت- يتكون الغاز من جسيمات متناهية الصغر تعرف ب- وتتحرك في حركة في خطوط وفي جميع الإتجاهات.

ث- لابد أن تكون طاقة الحركة للجزيئات حتي تستطيع التغلب علي الناتجة من
السالبة والمحيطه بالجزيئات الأخرى.

ج- ينتج ضغط الغاز من إصطدام الجزيئات مع
٥- على:- ٢ درجة / نقطة

• درجة تجزئة المادة يؤدي إلي زيادة احتمالية حدوث التفاعل.
• ليس كل التصادمات تصادمات فعالة.

• تعتبر قوي التجاذبي بين جزيئات الغاز وبعضها البعض مهملة.
• زيادة ضغط الغاز عندما ينقص الحجم عند ثبوت درجة الحرارة.

٦- إثبتى الآتي:- ٣ درجة / نقطة

• سرعة الغاز تتناسب تناسباً عكسياً مع الجذر التربيعي للكثافة.

• الضغط الجزيئي للغاز يساوي الضغط الكلي مضروباً في الكسر المولي.

• العلاقة بين ثابت الإتزان بإستخدام الضغط وثابت الإتزان بإستخدام التركيز بالمعادلات.

مع أطيب الأمنيات بالتوفيق والنجاح،،،،

المادة: الكيمياء الفيزيائية
أستاذة المادة: د. عبد الحميد محمد
عبد الحميد محمد