

# الجامعة المستنصرية

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



اختبارات القبول لكلية الطب

المقرر: كيمياء

الزمن: ساعتان

جامعة إب

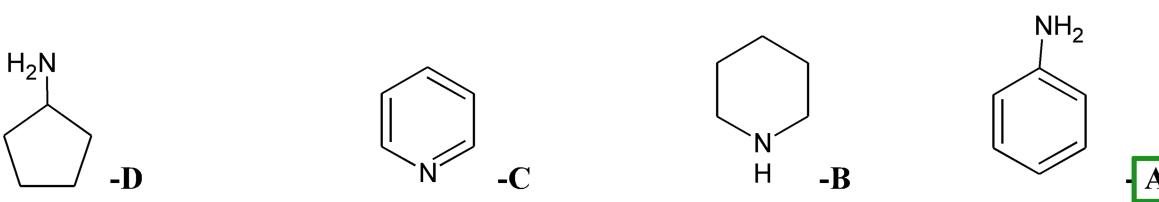
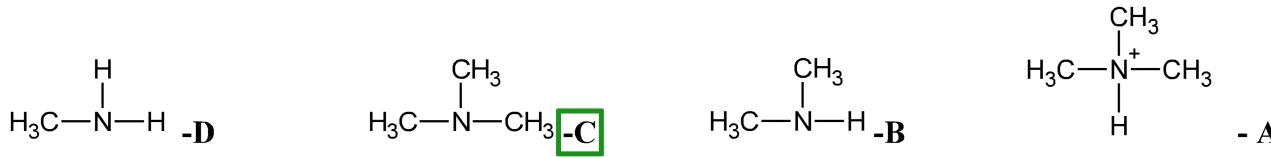
نيابة رئاسة الجامعة لشئون

الطلاب

**ملاحظة ١: عدد صفحات الامتحان(2) ملاحظة ٢: عدد فقرات الامتحان ٥ فقرة، لكل فقرة ٤ درجات ملاحظة ٣: يمكنك استخدام الالة الحاسبة**

**ظلل على الحرف الذي يدل على الإجابة الصحيحة في ورقة الإجابة المنفصلة (مع العلم ان اي إشارة على أكثر من إجابة تلغى الدرجة)**

١	تحترق معظم العناصر بوجود الأكسجين لتكون A - هيدروجين و ماء B- ثاني اكسيد الكربون وماء <b>C</b> - اكسيد العناصر D- هيدروجين وثاني اكسيد الكربون			
٢	نظائر العنصر الواحد تختلف في عدد A- البروتونات C- النيوترونات B- الالكترونات D- البروتونات والالكترونات			
٣	العملية التي يحدث فيها انتقال للحرارة من النظام الى المحيط عبر الحدود الفاصلة A- ايزوبارية C- داياثرمية B- اديباتية D- متغيرة			
٤	حرارة التكوين القياسية للعناصر في حالاتها القياسية A- سالبة B- صفر C- موجبة D- متغيرة			
٥	الدقائق الذرية التي تلعب دورا في التفاعلات النووية A – البروتونات والالكترونات B- البروتونات والنيوترونات C- النيوترونات والالكترونات D- النيوترونات فقط			
٦	$^{14}_6\text{C} \rightarrow ^{14}_7\text{N} + \dots$ - اشعة جاما D- $^2_4\text{He}$ C- $^{-1}_0\beta$ B- $^{+1}_0\beta$ A			
٧	العنصر المشع المستخدم في علاج سرطان الدم A- اليود المشع B- الكوبالت المشع C- الفوسفور المشع D- التكتونيوم-٩٩			
٨	حرارة التعادل للأحماض القوية مع القواعد القوية بالكيلو جول امول (٤٠,٤-) A (٥٣,٣-) B (٥٧,٧-) C (٦٠,٣-) D			
٩	من وحدات الطاقة A- الكلفن C- النيوتن B- الباسكال D- الجول			
١٠	يشير الرقم 228 في الرمز $^{228}_{88}\text{Ra}$ A- العدد الكتلي B- العدد الذري C- عدد البروتونات D- عدد النيوترونات			
١١	الاكتسدة عملية كيميائية يتم فيها A- اكتساب الالكترونات B- فقدان الالكترونات C- اضافة هيدروجين D- نزع اوكسجين			

١٢	عدد الاكسدة للأكسجين في المركب $\text{H}_2\text{O}$	(١+) -D      (١-) -C      (٢-) <span style="border: 1px solid green; padding: 2px;">-B</span> (٣-) -A
١٣	اذا كانت الطاقة المطلوبة لتكسير الماء السائل ٤٨٣.٦ كيلوجول، فان الطاقة المطلوبة لتكسير الماء البخار تساوي القيمة السابقة <span style="border: 1px solid green; padding: 2px;">B</span> - اقل من القيمة السابقة C- اكبر من القيمة السابقة D- كل ما سبق غير صحيح	
١٤	الفولاذ سبيكة مكونة من الحديد بالإضافة الى كميات صغيرة من عناصر اخرى اهمها -D المنجنيز A-السلبيون C-النحاس B-الكربون	
١٥	عدد الاكسدة للمنجنيز في المركب $\text{KMnO}_4$	(٧+) <span style="border: 1px solid green; padding: 2px;">-D</span> (٥+) -C      (٣+) -B      (٢+) -A
١٦	عدد مولات الماء (وزنه الجزيئي ١٨ جرام مول) الموجودة في ٨ جرام منه ٢,٢٥ -D      ٠,٤٤٤ <span style="border: 1px solid green; padding: 2px;">-C</span> ١٤٤ -B      ١٨ -A	
١٧	يستفاد من القيم المحسوبة لحرارة الاحتراق -D كل ما سبق A- حسابات حرارة التكوين لبعض المركبات B- اختبار افضلية الوقود C- حساب القيم الحرارية للأغذية	
١٨	اكثر مجموعات العناصر الانتقالية نشاطا	IIB -D      IVB -C      IIIB <span style="border: 1px solid green; padding: 2px;">-B</span> VB -A
١٩	العناصر الانتقالية -D كل ما سبق صحيح C- اشباه فلزات B- لا فلزات A- فلزات	
٢٠	العامل الرئيسي الذي يحدد الخواص الكيميائية والفيزيائية للعناصر الانتقالية -A العدد الذري D- تركيب النواة C- التوزيع الالكتروني B- الحالة الفيزيائية	
٢١	احد خامات الحديد تكون نسبة الحديد فيه ٥٠-٥٥% ومن السهل استخراج الحديد منه لسهولة احتزال الخامات الحمراء -D البيريت C- الليمونايت B- الهيمايت A- الماجنيتايت	
٢٢	في التفاعل : $3\text{Ag}^{+}_{(\text{aq})} + \text{Fe}_{(\text{aq})} \longrightarrow 3\text{Ag} (\text{s}) + \text{Fe}^{+3}_{(\text{aq})}$	-D عامل مؤكسد Fe -C عامل مختلف Ag+ -B يختزل A- يخترل
٢٣	الصيغة الكيميائية للاتيلين	
٢٤	احد المركبات التالية امين ثالثي	
٢٥	ابسط الاحماس الامينية	-D جلايسين C- الانين B- ليوسين A- لايسين