اختبار تحصيلي بمادة الكيمياء لطالبات

ت	الأسئـلة
١	تتكون المادة من دقائق صغيرة غير قابلة للتجزئة تسمى : أ- ذرات ب- جزيئات ج-عناصر د- مركبات
٢	استبدل التعبير "الذرات المركبة "من قبل العالم أفوكادرو بكلمة : أ- المركبات ب- العناصر ج- الجزيئات د- المعقدات
٣	للاتحاد الكيميائي قوانين عديدة وان اول هذه القوانين هو قانون : أ- بويل ب- حفظ الكتلة ج- لافوازيه د- أفوكادرو
٤	جميع العينات لمركب معين تمتلك نفس النسب من العناصر المكونة له تعرف بقانون: أ- الاتحاد الكيميائي ب- حفظ الكتلة ج- الذرة المكافئة د- التراكيب الثابتة
٥	ينطبق قانون التراكيب الثابتة على: أ- الماء فحسب ب- الماء وجميع المركبات ج- المركبات الكيميائية فحسب د- المركبات المشبعة
٦	ينطبق قانون غي – لوساك للحجوم الغازية عندما يكون: أ- الضغط متغير ب- الضغط ثابت ج- درجة حرارة ثابتة د- الضغط ودرجة الحرارة ثابتين
٧	توصل العالم أفوكادرو الى ان جزئيات العناصر الغازية تتكون من: أ- ذرة واحدة ب- ثلاث ذرات ج- ذرتين د- أربعة ذرات
٨	تنص فرضية أفوكادرو"تحوي الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة والمقاسة في نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة على أعداد متساوية من: أ- المركبات ب- الجزيئات ج- العناصر د- المعقدات
٩	تميل ذرة الأوكسجين الموجودة في الماء الى اكتساب الكترونين لإشباع غلافها الخارجي وذلك لوجود: أ- (٦) الكترونات في غلافه الخارجي ج- (٢) الكترونات ب- (٧) الكترونات د- (٣) الكترونات
١٠	اول من أدخل مفهوم جزيء على جزيئات العناصر الغازية هو العالم: أ- أفوكادرو ب- لافوازيه ج- غي- لوساك د- دالتون
١١	تسمى القدرة الاتحادية للعنصر في مركباته بـــ : أ- الكتلة ب- الكثافة ج- التكافؤ د- النظير

١٢	الكتلة الذرية تكون متساوية لواحد من إثنا عشر جزءاً من كتلة ذرة نظير : أ- الكاربون ب- الهيدروجين ج- اليورانيوم د- جميع ما ذكر
١٣	أول من حسب الكتلة المكافئة : أ- دالتون ب- أفوكادرو ج- غي- لوساك د- لافوازيه
١٤	لقد تم الاعتماد على الاوكسجين في حساب الكتل المكافئة بسبب ان الاوكسجين: أ- لا يتحد بشكل مباشر مع العناصر ب- يتحد بشكل مباشر ج-تتحد بشكل جزئي د- جميعها خاطئة
١٥	كتلة العنصر الذي يتحد مع ثمانية أجزاء كتلية من الاوكسجين أو يزيح هذه المقادير من مركباتها تعرف بـ أ- الكتلة الذرية ب- التكافؤ ج- المكافئ الغرامي د- الكتلة المكافئة
١٦	الكتلة المكافئة للعنصر تساوي كتلته الذرية مقسومة على : أ- تكافؤ المركب ب- تكافؤ الجزيئة ج- تكافؤ العنصر د- كتلته المكافئة
١٧	يمكن التعبير عن تركيب مادة كيميائية معلومة بصيغ مختلفة منها : أ- الصيغة الجزيئية ب- الصيغة الوضعية ج- الصيغة الكيميائية د- الصيغ الوضعية والجزيئية
١٨	نحن نعيش في أسفل طبقة من الغلاف الجوي والتي تدعى : أ- طبقة الغازية ب- الغلاف الجوي ج- طبقة الاوزون د- طبقة تروبوسفير
١٩	تشغل الجزيئات الغازية حيزاً في الظروف القياسية يُقدر بـ : أ- 0.1% ب- 0.2% ج- 1% د- 2%
٢٠	هناك وحدتان تعبران عن درجة الحرارة هي الدرجة السيليزية و : أ- الدرجة المطلقة ب- درجة الكلفن ج- درجة الحرارة الحرجة د- الدرجة المئوية
٢١	علاقة الحجم والضغط تُعرف بقانون : أ- شارل ب- أفوكادرو ج- غي- لوساك د- بويل
٢٢	علاقة الحجم ودرجة الحرارة تعرف بقانون : أ- بويل ب- أفوكادرو ج- شارل د- دالتون
٢٣	علاقة الضغط ودرجة الحرارة تعرف بقانون : أ- غي- لوساك ب- شارل ج- بويل د- دالتون
٢٤	يُعرف الحجم المولي لغاز بأنه حجم مول واحد من الغاز مقاساً عند الظروف القياسية والتي تساوي: أ- ضغط صفر ودرجة حرارة (١) ب- ضغط (١) ودرجة صفر ج- ضغط صفر د- درجة (١)
٢٥	ينص قانون دالتون على أن الضغط الكلي لخليط من الغازات والذي لا يحدث تفاعل بينهما يساوي مجموع أ- الضغوط الكلية ب- الضغوط القياسية ج- الضغوط غير القياسية د- الضغوط الجزيئية
٢٦	يطلق على الغاز الذي يتبع قوانين الغازات أو المعادلة العامة للغازات تحت كل الظروف من درجة الحرارة

	والضغط بالغاز : أ- المثالي ب- الحقيقي ج- النبيل د-غاز سام
٢٧	تُعرف درجة الحرارة الحرجة بأنها تلك الدرجة الحرارية التي لا يمكن تحويل غاز درجة حرارته أعلى منها الى سائل والضغط مهما زاد: أ- الحجم ب- الحرارة المسلطة عليه ج- الضغط المسلط عليه د- جميع ما ذكر
٢٨	الضغط الذي تتتجه جزيئات البخار التي هي في حالة توازن مع جزيئات السائل بدرجة حرارة معينة يسمى بـ : أ- الضغط الحرج ب- الضغط البخاري ج- الضغط المسلط د- الضغط القياسي
٢٩ -	عندما يتساوى الضغط البخاري للسائل مع الضغط الجوي فإن السائل يبدأ بـ : أ- التبخر ب- الانجماد ج- التكثيف د- الغليان
٣٠	الطريقة المختصرة للتعبير عن التفاعل الكيميائي بدلالة الرموز والصيغ الكيميائية تدعى بـ : أ- الصيغة الكيميائية ب- التفاعل الكيميائي ج- الصيغة التركيبية د- المعادلة الكيميائية
٣١	تعرف طبيعة المواد المتفاعلة والناتجة بدلالة الرموز ، فمثلاً يرمز للغازات بالرمز : أ- L ب- g ج- aq د- s
٣٢	عند حساب كتلة المادة الناتجة من معادلة التفاعل الكيميائي الموزونة ومن الكتلة المعلومة لمادة متفاعلة، فان هذه الكتلة تسمى بـ : أ- الناتج النظري ب- الناتج العملي ج- الناتج الحقيقي د- المادة الناتجة
٣٣	يمكن حساب عدد مولات المادة المجهولة في أي تفاعل كيميائي من خلال عدد مولات المادة : أ- المعلومة ب- مادة مجهولة أخرى ج- الناتجة د- المتفاعلة
٣٤	في حساب كتل المواد يمكن الاستغناء عن تطبيق الخطوة الاولى والبدء بتطبيق الخطوة الثانية مباشرة، اذا كان المعلوم في المعادلة عدد مولات المادة بدلاً من : أ- حجمها المولاري ب- كتلتها ج- تكافؤها د- كثافتها
٣٥	وحدة (L) هي إحدى وحدات : أ- الكتلة ب- الضغط ج- درجة الحرارة د- الحجم
٣٦	يكون الناتج الحقيقي (الفعلي) دائماً أقل من الناتج النظري بسبب عدم اكتمال التفاعل بين المواد: أ- الناتجة ب- الناتجة والمتفاعلة ج- المتفاعلة د- المساعدة
٣٧	تحسب كتلة المادة في معادلة التفاعل من معرفة عدد المولات والكتلة المولية وذلك بتطبيق القانون : أ- V=n22.4(L|mol) ب- n=m|M ج- V=nRT د- m=n.M
٣٨	يُحضر غاز الأمونيا من تفاعل:

	أ- النتروجين والهيدروجين ب- النتروجين والأوكسجين ج-من حرق النتروجين د- من تفكك الأمينات
٣٩	يمكن حساب حجم الغاز المجهول في السؤال من حجم غاز اخر معلوم وذلك باستعمال النسبة بين: أ- مادتين ب- حجمين ج- ضغطين د- مولين
٤٠	في حساب كتل المواد نحتاج الى تطبيق : أ- خطوتين ب- ثلاث خطوات ج- خطوة واحدة فحسب د- أربعة خطوات
٤١	عينة من غاز NO_2 حجمها ٨٠٠ سم مكعب فإن حجمها باللتر : أ- 0.2L ب- 0.5L ج- 0.8L د-0.1L
٤٢	إذا كانت كثافة غاز ما تساوي 0.7g/L ويشغل حجماً 0.490Lit عند الظروف القياسية فإن كتلة هذا الغاز تساوي: أ- 0.343g ب- 0.3g ج- 0.56g د- 0.7g

مفتاح التصحيح الخاص بالاختبار التحصيلي

ت	البديل الصحيح	ت	البديل الصحيح
١	أ	٢٢	ج
٢	ج	٢٣	أ
٣	ب	٢٤	ب
٤	د	٢٥	د
٥	ب	٢٦	أ
٦	د	٢٧	ج
٧	ج	٢٨	ب
٨	ب	٢٩	د
٩	أ	٣٠	د
١٠	أ	٣١	ب
١١	ج	٣٢	أ
١٢	أ	٣٣	أ
١٣	أ	٣٤	ب
١٤	ب	٣٥	د
١٥	د	٣٦	ج
١٦	ج	٣٧	د
١٧	د	٣٨	أ
١٨	د	٣٩	ب
١٩	أ	٤٠	ب
٢٠	ب	٤١	ج
٢١	د	٤٢	أ