اختبار تحصيلي لطالبات الصف الثاني متوسط بمادة الكيمياء

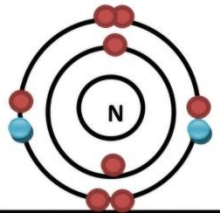
تعليمات الاجابة للاختبار التحصيلي

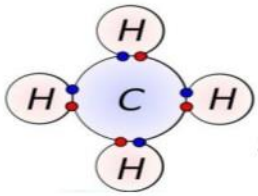
عزيزتي الطالبة :

بين يديك اختبار تحصيلي الهدف منه يقياس تحصيلك في الفصل (الأول، الثاني) من مادة الكيمياء التي درستها في الفصل الدراسي الأول ، يتكون الاختبار التحصيلي من (40) فقرة من نوع الاختيار المتعدد و تحتوي كل فقرة على عبارة رئيسية مع اربع بدائل (أ، ب ، ج ، د) وفيها بديل واحد صحيح والبدائل الباقية خاطئة.

اتبع التعليمات الآتية :-

1. اكتب اسمك الثلاثي وصفك والشعبة بخط واضح في المكان المخصص له .
2. الاجابة تكون على الورقة المخصصة للإجابة من خلال وضع الاختيار الذي تعتقدين أنه صحيح.
3. الاجابة عن جميع فقرات الاختبار من دون ترك اي فقرة.
4. تصحيح الاجابة سيكون بواقع درجة واحدة لكل اجابة صحيحة ، وصفر للإجابة الخاطئة أو المتروكة أوعند وجود أكثر من اختيار للفقرة الواحد.

ت	الفقرة
.1	تتكون الذرة من مكونات اساسية هي : أ- نواة والكترونات. ب- نواة وبروتونات . ت- نيترونات وبروتونات. ث- الكترونات وبروتونات.
.2	يتكون المركب من : أ- انواع مختلفة من الذرات مختلطة معاً . ب- نفس النوع من الذرات مختلطة معاً . ت- انواع مختلفة من الذرات متحدة كيميائياً. ث- نفس النوع من الذرات متحدة كيمائياً.
.3	عدد العناصر في الجدول الدوري: أ- 118 ب- 119 ت-117 ث- 120
.4	يرمز للغلاف الالكتروني الثاني بالرمز: أ- M ب -L ت- K ث- N
.5	تكون الذرة متعادلة كهربائيا لان عدد البروتونات فيها يساوي عدد : أ- الاختزال . ب-الالكترونات. ت-التأكسد . ث- النيترونات .
.6	يعرف عدد التأكسد بأنه عدد : أ- موجب أو سالب ب- الالكترونات التي تكتسبها او تفقدها الذرة. ت- ونوع الشحنة الكهربائية التي تحملها الذرة. ث- أ+ت.
.7	الكترونات التكافؤ هي الكترونات : أ- الغلاف الاخير. ب- الغلاف الاقرب للنواة . ت- الغلاف المشبع ماقبل الاخير . ث- التي تفقدها الذرة .
.8	يتكون الماء من : أ- ذرة هيدروجين وذرتين اوكسجين. ب- ذرتين هيدروجين وذرة اوكسجين. ت- ذرة كاربون وذرتين هيدروجين. ث- ذرة كاربون وذرتين اوكسجين.
.9	العدد الكتلي يمثل : أ-عدد البروتونات +عدد النيترونات. ب- العدد الذري +عدد البروتونات. ت-عدد البروتونات +عدد الالكترونات. ث- العدد الذري +عدد الالكترونات .
.10	اذا كان عدد تأكسد الاوكسجين = -2 فان عدد تأكسد الكبريت في آيون الكبريتات $(SO_4)^{-2}$: أ -2^- ب -2^+ ت -6^+ ث-6^-
.11	عدد تأكسد الصوديوم هو : أ -2^+ ب -2^- ت -1^+ ث- 1^-
.12	الشكل الاتي هو:  أ- ايون موجب ب- ايون سالب ت- ذرة متعادلة ث- ذرة مشحونة

.13	يسمى عنصر الحديد الثنائي التكافؤ بـ : أ- الحديد الصلب(2^-) ب- الحديديك(2). ت- الحديدوز(2^+) . ث- الحديدات(2^-)2.
.14	وضحي وجود ملايين المواد في الطبيعة بالرغم من وجود ١١٨ عنصراً فقط : أ- هذه المواد موجودة بصورة طبيعية. ب- تكونت المواد من اتحاد هذه العناصر مع بعضها. ت- انقسام هذه العناصر بصورة سريعة ادى الى كثرة المواد. ث- دور العلماء في ايجاد هذه المواد الكثيرة.
.15	قارني بين الانيون والكتيون : أ-فلز – لا فلز. ب-لافلز – فلز. ت-فلز – فلز . ث-لافلز- لافلز.
.16	ان سبب فقدان او اكتساب او مساهمة الذرة بالكترونات التكافؤ: أ-لكي تصل الى اعلى درجة من الاشباع . ب- لكي يصبح ترتيبها الالكتروني مشابه للترتيب الالكتروني للعناصر النبيلة . ت- لكي تصبح الذرة متعادلة الشحنة . ث- ليس مما ذكر سابقاً.
.17	تعرف الرابطة الايونية بأنها قوة : أ- جذب بين ايونين احدهما موجب الشحنة(الفلز)والاخر سالب الشحنة (اللافلز). ب- ربط ناشئة بين ذرتين بمشاركة كل ذرة بالكترون وتكوين زوج الكتروني. ت- ربط ناشئة بين ايونين متشابهين بالشحنة. ث- جذب بين ذرتين متعادلة كهربائياً.
.18	مانوع التآصر في جزيئة الشكل الآتي :  أ- الترابط التساهمي. ب- الترابط الايوني. ت- قوى فاندرفالز. ث- الرابطة الهيدروجينية
.19	تختلف طبيعة الرابطة الكيميائية بين جزيئتي كل من (NaCL) (F_2)وكالاتي : أ- رابطة أيونية – رابطة هيدروجينية. ب- رابطة تساهمية – رابطة هيدروجينية. ت- رابطة ايونية – رابطة تساهمية. ث- رابطة فلزية – قوى فاندرفالز .
.20	سبب استقرار العناصر النبيلة : أ- عدم امتلاء الغلاف الخارجي بالالكترونات. ب- امتلاء غلافها الخارجي بالالكترونات. ت- تساهم بالكترونات الغلاف الخارجي . ث- لها القابلية على اكتساب الالكترونات .
.21	احد من العناصر الاتية يعد من العناصر النبيلة : أ- الهيدروجين. ب- الاركون. ت- النتروجين . ث- الاوكسجين.
.22	لفظة الكيمياء كلمة عربية عرفها العرب بعلم : أ- فن التجارة . ب- فن النحت . ت- فن الصناعة. ث- صناعة الطب.

.23	تعرف المركبات الايونية بانها المركبات التي تتكون من : أ- تفاعل فلز مع لافلز . ب- تفاعل لافلز مع لافلز. ت- تفاعل فلز مع فلز. ث - عدم تغيير في صفات العناصر .
.24	عندما يطرق مركب ايوني تتنافر الالكترونات أما البلورة : أ- تصبح اكثر صلابة. ب- تكون شبكة جديدة . ت- تتفتت عند الطرق . ث- تحافظ على ترتيبها.
.25	مركب من المركبات الاتية يعتبر مركب ايوني : أ- $H2O$ ب -KBr ت- NH_3 ث- NO_3 .
.26	احدى الخواص الاتية من خواص المركبات التساهمية: أ- قابلية الذوبان العالية. ب- قابلية الذوبان المنخفضة . ت- غير موصلة للتيار الكهربائي . ث- درجات غليان وانصهار عالية.
.27	حددي نوع المركب الآتي(H_2S): أ- مركب ايوني . ب- مركب تساهمي. ت- مركب ملحي . ث- مركب قاعدي.
.28	احد العناصر الاتية يعد ثنائي الذرة : أ- الهيدروجين. ب- الكبريت . ت- الالمنيوم . ث- الحديد.
.29	سبب صلابة مركب (NaCL) في درجة حرارة الغرفة يعود الى الترابط : أ- الايوني القوي بين الايونات. ب- الهيدروجيني القوي بين الالكترونات . ت- التساهمي الضعيف بين الجزيئات. ث- الهيدروجيني القوي بين الذرات .
.30	سبب توصيل المحاليل الايونية للتيار الكهربائي لأن الايونات المشحونة : أ- تتنافرمع الاقطاب المخالفة للشحنة. ب- تتجاذب مع بعضها البعض. ت- تنجذب للاقطاب المخالفة لها بالشحنة. ث- تنجذب الى جزيئات الماء وتتحرك بحرية.
.31	لاتذوب معظم المركبات التساهمية في الماء بسبب : أ- التجاذب بين جزيئات الماء اقل من جذبها لجزيئات المركبات التساهمية . ب- التنافربين جزيئات الماء والمركبات التساهمية كبير . ت- التجاذب بين جزيئات الماء والمركبات التساهمية ضعيف. ث- التجاذب بين جزيئات الماءاكبر بكثيرمن جذبها لجزيئات المركبات التساهمية.
.32	السكر لايوصل التيار الكهربائي عند ذوبانه في الماء لان : أ- المركب التساهمي لايكون ايونات في المحلول. ب- الاواصر غير قوية بين السكر والماء ت- الماء مذيب غير جيد. ث- السكر مركب ضعيف.
.33	احد المركبات الاتية يكون رابطة هيدروجينية: أ- CH_4 ب- CO ت- NO_2 ث- HF.
.34	سبب زيادة حجم الماء عند الانجماد: أ- يزداد عدد الجزيئات المترابطة بالرابطة الهيدروجينية . ب- يزداد عدد الجزيئات المترابطة بالرابط الايونية . ت- يقل عدد الجزيئات المترابطة بالروابط الهيدروجينية . ث- يقل عدد الجزيئات المترابطة بالرابطة الايونية.

.35	ظاهرة طفو الثلج فوق سطح الماء كون : أ- كثافة الماء اكبر من كثافة الثلج. ب- كثافة الثلج اقل من كثافة الماء. ت- تنافز جزيئات الماء مع بعضها البعض. ث- تجاذب جزيئات الماء مع بعضها البعض.
.36	احدى العبارات الاتية تعبر عن خواص المركبات التساهمية : أ- درجة انصهار وغليان منخفضة . ب - صلبة وقابلة للتفتت . ت - قابية الذوبان في الماء . ث- موصلة للكهربائية
.37	من شروط تكون الرابطة الهيدروجينية: أ- تتكون بين اللافلزات. ب- تتكون بين جزيئات متشابهة . ت- استقرار الالكترونات. ث- تتكون بين اقطاب الشحنات الكهربائية المختلفة.
.38	تكون حالة جزيئات الماء في الحالة الصلبة عنها في الحالة السائلة : أ- اكثر تنافراً . ب- اكثر تجاذباً. ت- اكثرمرونة. ث- اكثر تباعداً..
.39	الفرق بين قوى فاندر فالز والرابطة الهيدروجينية هو: أ- قوى فاندر فالز تكون للجزيئات التساهمية القطبية. ب- قوى فاندر فالز تكون للجزيئات الايونية غير القطبية . ت- قوى فاندر فالز تكون للجزيئات الايونية القطبية. ث- قوى فاندر فالز تكون للجزيئات التساهمية غير القطبية.
.40	حددي نوع القوى في جزيئة (Br_2): أ- رابطة هيدروجينية . ب- قوى فاندر فالز. ت- رابطة كيميائية . ث- تفاعل كيميائي.

الورقة المخصصة للإجابة عن فقرات الاختبار التحصيلي

الاسم الثلاثي :---------- الصف والشعبة :----------

ت	الاختيار الصحيح	ت	الاختيار الصحيح
.1		.21	
.2		.22	
.3		.23	
.4		.24	
.5		.25	
.6		.26	
.7		.27	
.8		.28	
.9		.29	
.10		.30	
.11		.31	
.12		.32	
.13		.33	
.14		.34	
.15		.35	
.16		.36	
.17		.37	
.18		.38	
.19		.39	
20		.40	

مفتاح التصحيح للاختبار التحصيلي

ت	الاختيار الصحيح	ت	الاختيار الصحيح
.1	(أ)	.21	(ب)
.2	(ت)	.22	(ت)
.3	(أ)	.23	(أ)
.4	(ب)	.24	(ب)
.5	(ب)	.25	(ب)
.6	(ث)	.26	(ب)
.7	(أ)	.27	(ب)
.8	(ب)	.28	(أ)
.9	(أ)	.29	(أ)
.10	(ت)	.30	(ث)
.11	(ت)	.31	(ث)
.12	(ب)	.32	(أ)
.13	(ت)	.33	(ث)
.14	(ب)	.34	(ت)
.15	(ب)	.35	(ب)
.16	(ب)	.36	(أ)
.17	(أ)	.37	(ث)
.18	(أ)	.38	(ب)
.19	(ت)	.39	(ث)
20	(ب)	.40	(ب)