اختبار تحصيلي لطلاب الصف الأول متوسط بمادة الكيمياء

تعليمات الإجابة على فقرات الاختبار التحصيلي لمادة الكيمياء

الأسم الثلاثي:.....
الصف:.....
الشعبة:.....

عزيزي الطالب، اتبع التعليمات الآتية:-

اكتب اسمك وشعبتك ومدرستك في المكان المخصص في ورقة الإجابة.

1- لا تكتب أي شيء على ورقة الأسئلة.

2- الإجابة تكون حصراً على الورقة المخصصة للإجابة من خلال وضع الاختيار الذي تعتقد أنه صحيح.

3- زمن الإجابة 45 دقيقة فقط.

4- الاجابة عن جميع فقرات الاختبار من دون ترك أي فقرة .

5- تصحيح الاجابة سيكون بواقع درجة واحدة لكل اجابة صحيحة ، وصفر للإجابة الخاطئة أو المشتركة أو عند وجود أكثر من اختيار للفقرة الواحدة.

1	**أصغر جزء من المادة في هذا الكون لا ترى بالعين المجردة هي:-**	
	أ-الذرة.	**ب-**العنصر .
	ج-الجزيئة.	**د-** . النواة.
2	**من أمثلة الذرات التي لها عدد ذري قليل :-**	
	أ-الالمنيوم .	**ب-**الهيدروجين.
	ج-الصوديوم .	**د-**الاوكسجين
3	**يرمز لعنصر الصوديوم بالرمز :-**	
	أ- Ne	**ب-** Na
	ج- N.	**د-** Ni.
4	**العلاقة الرياضية للعدد الكتلي هي** :-	
	أ- $P^{+} + n^{0}$.	**ب-**$P^{+}+e^{-}$.
	ج- $P^{+}-n^{0}$.	**د-** $P^{+}-e^{-}$.
5	**تتكون الذرة من:-**	
	أ-البروتونات والجزيئات والنواة.	**ب-**الالكترونات والنيوترونات والبروتونات.
	ج- الجزيئات والايونات والنيوترونات.	**د-**الجزيئات والبروتونات والنيوترونات.
6	**ذرة او مجموعة ذرات مرتبطة ذات شحنة موجبة تتكون نتيجة فقدانها الكترون واحد او اكثر يعرف بـ :-**	
	أ- الايون السالب .	**ب-**عدد التأكسد.
	ج- الأيون الموجب.	**د-** البروتون.
7	**يشير عدد تأكسد العناصر الى**:-	
	أ-عدد ونوع الشحنات.	**ب-** عدد الجزيئات.
	ج- عدد النيو ترونات.	**د-** عدد المدارات الالكترونية.
8	**الجسيمات التي توجد داخل النواة هي :-**	
	أ-البروتونات والنيوترونات.	**ب-** الالكترونات.
	ج- الالكترونات والبروتونات.	**د-** النيوترونات والالكترونات.

9	**عدد الالكترونات في الغلاف الاخير لذرة الفلور علما ان العدد الذري =9 هو:-** أ- 9 **ب-** 7 **ج-**3 **د-**4
10	**جسيم مسؤول عن تحديد نوع العنصر الذي تنتمي اليه الذرة ويكون موجب الشحنة هو:-** **أ-**الالكترون . **ب-**الجزيء. **ج-**النيوترون. **د-**البروتون.
11	**ان الطريقة التي تستعمل لتمثيل العناصر في الطبيعة هي:** **أ-**رمز العنصر . **ب-**أسم العنصر. **ج-**شكل العنصر . **د-** وزن العنصر
12	**أذكر نوع وعدد الذرات الذي يتألف منها مركب الكبريتات So_4:-** أ-كاربون 1وأوكسجين4. **ب-**كبريت 1 وأوكسجين 4 **ج-**نتروجين 1 وأوكسجين 2 **د-** هيدروجين 2 وأوكسجين 1
13	**العدد الذري للالمنيوم Al هو 13 فإن عدد الالكترونات هو:-** **أ.** 13 **ب-** 8. **ج-**2. **د-** 10
14	**ان مجموع عدد البروتونات والنيوترونات الموجودة داخل النواة يعرف بـ:-** أ- العدد الذري . **ب-** العدد الكتلي . **ج-**عدد التأكسد. **د-** عدد التكافؤ.
15	**الصيغة الكيميائية لبروميد البوتاسيوم :-** أ-Br **ب-** K. **ج-** KBr **د-**NaBr
16	**ان الفرق بين الرابطة الايونية والرابطة التساهمية ، هو ان الرابطة الايونية تنشأ بين :-** **أ-**أيونين مختلفين بالشحنة . **ب-** ايونين متشابهين بالشحنة . **ج-** مشاركة الذرات بالالكترونات في مدارهما الخارجي. **د-** لا شيء مما ذكر.
17	**النواة هي الجزء المركزي من الذرة وتتركز بها معظم كتلتها ، وشحنتها:-** أ- متعادلة. **ب-** سالبة. **ج-** عديمة الشحنة . **د-** موجبة.

18	**الرمز الكيميائي للنحاس هو:** أ- Cu ب-Ag ج-Mg د-Hg
19	**جزيء عنصر يتكون من ذرتين متشابهتين :** أ-Co_2 ب-NH_3 ج-H_2 د-So_4
20	**جسيم سالب الشحنة كتلته ضئيلة جداً ، اصغر من كتلة البروتون او النيو ترون :** أ-الالكترون ب-البروتون ج-النيوترون د- لاشيء مما ذكر
21	**سبب فقدان ذرة الصوديوم الكترون واحد بسبب احتواء المدار الاخير M على:-** أ-الكترون واحد. ب-الكترونين ج-ثلاث الكترونات. د- اربع الكترونات
22	**المجال الذي يدور فيه الالكترون حول النواة يدعى:-** أ- الانجذاب الالكتروني . ب- المدار الالكتروني . ج -التنافر الالكتروني د- التسارع الالكتروني .
23	**مادة ناتجة من اتحاد عنصرين او اكثر بنسب وزنية ثابتة بحيث تفقد كل عنصر خواصه الاصلية :-** أ- المركب . ب- العنصر. ج- الجزيء. د- المادة.
24	**عنصر فلزي يستعمل في المجال الطبي يسمى :-** أ- الخارصين Zn ب- الكروم Cr. ج- البوتاسيوم K. د- البلاتين Pt.
25	**العناصر الفلزية تشارك في عملية:-** أ. التنفس . ب- البناء. ج- تكوين الدهون. د- تكوين البروتينات.
26	**العناصر التي تقع على يسار الجدول الدوري وأيوناتها تحمل الشحنة الموجبة هي** :- أ- اللافلزات. ب- أشباه الفلزات. ج -الفلزات. د- الزمرة.

27	**تملأ المناطيد بغاز الهيليوم لانه غاز :-** أ- ثقيل جداً. **ب-** سريع الاشتعال. **ج-**سريع التفاعل. **د-**خفيف جداً.
28	**تعرف الفلزات الاكثر نشاطاً وفعالية بـ:-** أ- الاتربة القلوية . **ب-** القلوية. **ج-** الخاملة النبيلة . **د-** الهالوجينات.
29	**أعتمد موزلي في ترتيب العناصر في الجدول الدوري الحديث على :** أ- النقصان في العدد الذري . **ب-**الزيادة في الكتلة الذرية. **ج** -النقصان في الكتلة الذرية . **د-** الزيادة في العدد الذري .
30	**تسمى عناصر عائلة الفلور بـ:_** أ- الاتربة القلوية . **ب-** الهالو جينات. **ج** -الغازات النبيلة. **د-** الفلزات القلوية.
31	**عنصر لا فلزي ليس له بريق أو لمعان** :- **أ-** الكبريت S **ب-** الصوديوم Na **ج-** الالمنيوم Al. **د-**النحاس Cu.
32	**جزيء الهيدروجين يتكون من :-** **أ-**ذرتي اوكسجين . **ب-** ذرة هيدروجين. **ج-**ذرتي هيدروجين. **د-** ذرة اوكسجين.
33	**العنصر الفلزي هو:-** **أ-**النتروجين N. **ب-** النحاس Cu. **ج-** الكلورCl **د-** الكبريتS.
34	**حامض الهيدرو فلوريك يتكون من اتحاد :-** أ-الهيدروجين والفلور . **ب-**الهاليد والفلور. **ج-**الهيدروجين والكبريت . **د-**الهيدروجين والكاربون .
35	**الفلزات جيدة للتوصيل الكهربائي لأنها :-** أ- غير نشطة . **ب-** غير فعالة . **ج-** فعالة. **د-** مؤكسدة.

36	**العنصر الذي ينتمي للأشباه الفلزات هو:-**	
	أ-السليكون Si	**ب-** النحاس Cu
	ج-الكبريت S	**د** – الاوكسجين O
37	**صورتان شائعتان لعنصر الكاربون هما :-**	
	أ-المتبلور والغير متبلور.	**ب-** الماس والكرافيت .
	ج- الابيض والاحمر.	**د-** المعيني والموشوري.
38	**العناصر المرتبة في الجدول الدوري بشكل عمودي تسمى:-**	
	أ- الدورة.	**ب-** الزمرة.
	ج-السلم.	**د-** العمود.
39	**نسبة غاز الاوكسجين في الهواء الجوي**:-	
	أ- 1%.	**ب-** 78%.
	ج80%.	**د-** 21%
40	**تنتمي العناصر النبيلة الى:-**	
	أ-الزمرة الاولى	**ب-** الزمرة الثانية.
	ج-الزمرة الثالثة.	**د-** الزمرة الثامنة.

الورقة المخصصة للإجابة

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	أ
2	ب	22	ب
3	ب	23	أ
4	أ	24	د
5	ب	25	ب
6	ج	26	ج
7	أ	27	د
8	أ	28	ب
9	ب	29	د
10	د	30	ب
11	أ	31	أ
12	ب	32	ج
13	أ	33	ب
14	ب	34	أ
15	ج	35	ج
16	أ	36	أ
17	د	37	ب
18	أ	38	ب
19	ج	39	د
20	أ	40	د