الاختبار التحصيلي

تعليمات الاختبار .....عزيزي الطالب

يهدف هذا الاختبار الى قياس تحصيلك في ماده الكيمياء للموضوعات (تطوير المفهوم الذري، قوى الترابط والاشكال الهندسيه للجزيئات، الجدول الدوري وكيمياء العناصر الانتقاليه، المحاليل) ، امامك (26) سؤالا كل سؤال له اربعه بدائل ، واحد منها فقط صحيح المطلوب منك اتباع الاتي:

- كتابه الاسم على ورقه الاسئله
- قراءه كل سؤال بدقه وعنايه . قراءه الاجابات التي تلي كل سؤال.
- اختيار الجواب الذي ترونه صحيحا من بين مجموعه الاجابات بوضع ( ) حوله.
- تكون الاجابه على ورقه الاسئله.
- الاجابه على جميع الاسئله دون ترك اي سؤال منها.
- لا يجوز اختيار اكثر من بديل واحد ، لان الاجابه تعد خاطئه.

واليك مثالا توضيحيا

س/ العدد الذري الاوكسجين هو:

A 11:

B 9 :

C 6 :

D 8:

ت	الفقرات			
1	تدعى الجسيمات المتكونه من اشعه القناه:			
	A	الفوتون	B	البروتون
	C	النيترون	D	الالكترون
2	الاشعه الكاثوديه هي حزمه جسيمات سالبه تنبثق من الكاثود الى الانود عند امرار تيار كهربائي يحتوي على غاز :			
	A	الهليوم	B	الهيدروجين
	C	الاوكسجين	D	النتروجين
3	يوجد في انبوب التفريغ الكهربائي حاجز كاشف مغطى بكبريتيد:			
	A	الالمنيوم	B	الخارصين
	C	الرصاص	D	المغنيسيوم
4	تمتاز العناصر النبيله بانها خامله وذلك لان مستوى الطاقه الخارجي لها:			
	A	مشبع بالالكترونات	B	غير مشبع بالالكترونات
	C	يفقد الالكترونات	D	خالي من الالكترونات
5	يتمثل الترتيب الالكتروني لذره B_5 بالشكل التالي:			
	A	$1S^2\ 2s^2\ 2P^4$	B	$1S^2\ 2s^2\ 2P^2$
	C	$1S^2\ 2s^2\ 2P^2$	D	$1S^2\ 2s^2\ 2P^1$
6	عند تداخل اوربتال ذري واحد من نوع (s) مع ثلاثه اوربتالات ذريه من نوع (p) فنوع التهجين يكون:			
	A	SP3	B	SP2

	C	SP	D	غير مهجن
7	ان قوه التجاذب الكهربائيه بين ايونين مختلفين في الشحنه احدهما فلز يحمل شحنه موجبه لفقده الكترونا او اكثر والاخر لافلز يحمل شحنه سالبه لاكتسابه الكترونا او اكثر تدعى:			
	A	التهجين الاوريتالي	B	الاصره الايونيه
	C	التفاعل الكيميائي	D	التاصر الكيميائي
8	تنشا بين ذرتي عنصر لا فلزي تكونان متشابهتين في الكهروسلبيه والتي يكون الفرق في الكهرو سلبيه بينهما يساوي صف.			
	A	الاصـــره التســـاهميه القطبيه	B	الاصره التساهميه
	C	الاصره التساهميه النقيه	D	الاصره التناسقيه
9	تكتل جزيئات الماء مع بعضها البعض بسبب:			
	A	تـــاثير الاواصـــر الهيدروجينيه	B	احتواء الاوكسجين على زوج من الالكترونات
	C	لان الاوكسجين مرتبط بذرتين من الهيدروجين	D	نشوء اصره ايونيه بين الاوكسجين والماء
10	تكتل جزيئات الماء مع بعضها البعض بسبب:			
	A	احتواء الاوكسجين على زوج من الالكترونات	B	تاثير الاواصر الهيدروجينيه
	C	لان الاوكسجين مرتبط بذرتين من الهيدروجين	D	نشوء اصره ايونيه بين الاوكسجين والماء
11	اذ علمت ان العدد الذري للعناصر (N–B–Be–C) على التوالي(6–4–5–7) فتهجين			

	(SP^2) يحصل في جزيئه:			
	A	NH_3	B	BF_3
	C	BeH_2	D	$C_2 H_4$
12	عندما تكون الاصره اطول واضعف من الاصره التساهميه فتدعى الاصره:			
	A	التساهميه القطبيه	B	التناسقيه
	C	التساهميه النقيه	D	الايونيه
13	من خامات الحديد المنتشره في القشره الارضيه:			
	A	الهيماتايت	B	اللانثنيدات
	C	البوكسايت	D	الكادولينيوم
14	احد العناصر الضروريه التي تكون ماده الكلوروفيل الخاص بصناعه الغذاء في النباتات هي:			
	A	الحديد	B	الزنك
	C	الكالسيوم	D	الالمنيوم
15	الطاقه اللازمه لانتزاع الكترون من ذره متعادله في حالتها الغازيه وتكوين ايون موجب هي:			
	A	طاقه التاين	B	اللفه الالكترونيه
	C	الطاقه المغناطيسيه	D	الكهروسلبيه
16	يمكن معرفه المواد الدايا مغناطيسيه والبارا مغناطيسيه باستخدام:			
	A	جهاز كوي	B	الكهرباء
	C	الحديد	D	المغناطيس
17	لا يتفاعل الحديد في درجات الحراره:			

	A	المرتفعه	B	المعتدله
	C	المنخفضه	D	الاعتياديه
18	اذا علمت ان العدد الذري لعنصر ما (26) فانه يقع ضمن الدوره:			
	A	الخامسه	B	الثالثه
	C	الرابعه	D	السادسه
19	يعد اكسده الشوائب الموجوده في حديد الزهر داخل فرن خاص واضافه الكاربون اليه بنسبه (0.2% الى 1.5%) حينئذ ينتج حديد:			
	A	الصب الرمادي	B	الصب
	C	الصب الابيض	D	الفولاذ
20	يعرف المولاريه بانها:			
	A	عدد مولات المذاب التي يحتويها كيلو غرام واحد من المذيب	B	عدد مولات المذاب التي يحتويها لتر واحد من المحلول
	C	النسبه بين كتله المذاب الى كتلته الموليه	D	النسبه بين عدد مولات المكون الى عدد المولات الكليه لجميع مكونات المكون
21	عندما يتناسب الضغط البخاري لاي مكون في محلول مثالي تناسبا طرديا مع الكسر المولي لذلك المكون فان هذا يدعى بقانون:			
	A	راؤلت	B	التخفيف
	C	سرعه التفاعل	D	العام للغازات
22	في عمليه استخلاص الحديد صناعيا يطفو منصهر سيلكات الكالسيوم فوق منصهر الحديد لان كثافته:			
	A	اقل من الحديد	B	اكثر من الحديد

	C	نفس كثافه الحديد	D	تختلف عن كثافه الحديد
23	يوصف المحلول الذي يحتوي كميه اقل من المذاب بانه محلول:			
	A	مركز	B	مشبع
	C	مخفف	D	فوق المشبع
24	هي حاله غير مستقره يحاول المحلول فيها الوصول الى حاله الاستقرار ويمكن المساعده عن طريق اضافه بلوره او تحريك المحلول تسمى:			
	A	الذوبانيه	B	حاله فوق الاشباع
	C	الانظمه الغرويه	D	العوالق
25	الايثانول في الماء هو محلول:			
	A	سائل في سائل	B	سائل في صلب
	C	سائل في غاز	D	غاز في صلب
26	يدعى المحلول الذي يمكن اذابه كميه اكبر من المذاب فيه عند درجه حراره معينه بمحلول:			
	A	المشبع	B	المخفف
	C	الفوق مشبع	D	الغير مشبع