قائمة الاسئلة

امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني - للعام الجامعي 1446 هـ - الموافق -2025/2024مـكلية التربية-صنعاء :: كيمياء غير عضوية 4 -الثالث

أ.م.د/ كمال الجعدبي

1) المناطق التي يحرم تواجد الالكترونات فيها:
   1) - المستويات الرئيسية
   2) - المستويات الفرعية
   3) - البلازما
   4) + الفجوات

2) عدد الكم المغناطيسي هو الذي يحدد :
   1) - عدد المستوسات الرئيسية
   2) - عدد المستويات الفرعية
   3) + عدد المدارات في المستوى الفرعي وإتجاهاتها في الفراغ
   4) - إتجاه دوران الإلكترون حول النواة

3) المستوى الرئيسي هو :
   1) - المنطقة غير مسموح تواجد الإلكترون فيها
   2) + المنطقة التي يكون إحتمال وجود الإلكترون فيها أكبر ما يمكن
   3) - فجوات الطاقة
   4) - أ + ج

4) من أمثلة المود غير البلورية :
   1) - الماس
   2) + الزجاج
   3) - الجرافيت
   4) - ملح الطعام

5) الحرارة الكامنة للتبلور :
   1) - ماصة
   2) - عالية
   3) - منخفضة
   4) + طاردة

6) من عناصر التماثل في البلورة :
   1) + مستوى التماثل
   2) - شكل البلورة
   3) - الحيود في البلورة
   4) - درجة إنصهار البلورة

7) الرابطة في الغازات الخاملة :
   1) - أيونية
   2) - هيدروجينية
   3) - فلزية
   4) + جزيئية

8) رابطة توصف بأنها أنوية تسبح في سيل من الإلكترونات :
   1) - أيونية
   2) - تساهمية
   3) + فلزية
   4) - تساهمية قطبية

9) محور ثنائي التماثل يتكرر الشكل الخارجي بعد دوران .....درجة.
   1) - 90
   2) + 180
   3) - 120
   4) - 360

10) تحاط كل ذرة سيليكون في بلورة السيليكون :

1) - بأربع ذرات كلور
2) - بأربع ذرات كبريت
3) - بأربع ذرات هيدروجين
4) + أربع ذرات سيليكون

11) تسمى المواد الصلبة غير البلورية بالمواد :
1) - الصلبة السائلة
2) - اللزجة
3) - الزجاجية
4) + (أ+ج) صحيح

12) بلورة الماس تأخذ الشكل :
1) + المكعب
2) - النظام رباعي الأوجه
3) - النظام المعيني
4) - النظام السداسي الأوجه

13) مستوى تخيلي يقسم البلورة إلى قسمين يعرف ب:
1) - مركز التماثل
2) + مستوى التماثل
3) - محور التماثل
4) - كل الإجابات صحيحة

14) النظام المكعبي يكون أحرفه :
1) + a=b=c
2) - a=b≠c
3) - a≠b=c
4) - a≠b≠c

15) بلورة الكوارتز تأخذ النظام :
1) - المكعبي
2) - رباعي الأوجه
3) + سداسي الأوجه
4) - المعيني

16) خلية مكعبة لها ثمان ذرات في الأركان وذرة في وسط المكعب :
1) - مكعب بسيط
2) + مكعب جسمي المركز
3) - مكعب وجهي المركز
4) - كل الإجابات خاطئة

17) تستخدم في دراسة التركيب البلوري :
1) + أشعة إكس
2) - ألأضعة الفوق بنفسجية
3) - الأشعة تحت الحمراء
4) - أشعة جاما

18) الرابطة ..... يحدث فيها تداخل بين المستويات
1) - الفلزية
2) - الجزيئية
3) + التساهمية
4) - كل الإجابات صحيحة

19) السالبية الكهربائية تقل في :
1) - المجموعات من أسفل إلى أعلى
2) + المجموعات من أعلى إلى أسفل
3) - في الدورات من اليسار إلى اليمين
4) - وسط الجدول الدوري

20) النظائر صورة مختلفة لنفس العنصر تتشابة في :
1) - العدد الذري
2) - عدد الإلكترونات
3) - عدد البروتونات
4) + كل الإجابات صحيحة

21) حرارة ..... هي كمية الحرارة اللازمة لصهر مول واحد من المادة
1) - النوعية
2) - الكامنة
3) + الإنصهار المولارية
4) - الإنصهار

22) الرابطة الأيونية رابطة
1) - تنشأ بين عنصرين لافلزيين
2) - موجهه
3) + غير موجهه
4) - (أ+ب) صحيح

23) الثلج الجاف هو :
1) - الماء الصلب
2) - الكربون الصلب
3) + ثاني أكسيد الكربون الصلب
4) - الفحم الحجري

24) تتميز المواد الصلبة البلورية بدرجة إنصهار :
1) - متغيرة
2) + محددة
3) - عالية
4) - منخفضة

25) تتحد الذرات مكونة مستويات طاقة :
1) - منفصلة
2) + متصلة على هيئة أنطقة
3) - فجوات طاقة
4) - مناطق محظورة

26) الفلزات تتميز بان :
1) + حجمها كبير وجهد تأينها صغير
2) - حجمها كبير وجهد تأينها كبير
3) - حجمها صغير وجهد تأينها كبير
4) - حجمها صغير وجهد تأينها صغير

27) سبب جودة التوصيل الحراري والكهربائي للفلزات :
1) - صلابة الفلزات
2) - الرابطة الأيونية في الفلزات
3) + السحابة الإلكترونية المتكونة من إلكترونات التكافؤ
4) - لمعان الفلزات

28) المواد الصلبة الأيونية :
1) - جيدة التوصيل للكهرباء
2) - رديئة التوصيل للكهرباء دائما
3) + عازلة عدى قرب نقطة الإنصهار
4) - عازلة عدى قرب نقطة التبخر

29) في بلورة كلوريد السيزيوم يكون عدد التناسق لذرة السيزيوم:
1) - 4
2) - 6
3) - 2

4) + 8

30) الوزن الجزيئي الجرامي للمادة يسمى:

1) + المول
2) - العدد الذري
3) - العدد الكتلي
4) - الرابطة الجزيئية