تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

أوراق عمل الفصل الأول حالات المادة مع الحل

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-03 15:12:13

المزيد من مادة كيمياء:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	نماذج متنوعة لاختبارات الفترة منتصف الفصل
2	اختبارات فترية منتصف الفصل
3	اختبارات منتصف الفصل 1446ه
4	تجربة استهلالية لدرس كيف تتغير الطاقة عند تكوين المحاليل
5	أوراق عمل ومراجعة للباب الأول المخاليط والمحاليل

اسم الطالب : ..... ورقة عمل 1 كيمياء3

الفصل الأول : حالات المادة

1- تعد التصادمات بين جسيمات المادة الغازية من النوع :
أ - المنتج للطاقة ب - المرن ج – غير المرن

2- تفسر النظرية الحركية الجزيئية خصائص الغازات اعتماداً على :
أ - حجم الجسيمات ب - حركة الجسيمات
ج - طاقة الجسيمات د - جميع ما تقدم

3- عملية تحدث عندما يخرج الغاز من خلال فتحة صغيرة كثقب في بالون :
أ – تدفق ب – تمدد ج – انتشار د- انضغاط

4- ان معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسباً عكسياً مع الجذر التربيعي للكتلة المولية – هو قانون :
أ – ماكسويل ب – دالتون ج – جراهام

5-حركة تداخل الغازات معاً مثلما تشم رائحة الطعام عند طهية في البيت
أ - انتشار ب – تدفق ج- انضغاط د - تمدد

6- تزداد سرعة انتشار الجزيئات إذا :
أ – زادت كتلتها ب – قلت كتلتها ج – قلت طاقتها الحركية

7- انه القوة الواقعة على وحدة المساحة :
أ – الحجم ب- الضغط ج - السرعة د- الطاقة

8- جهاز لقياس الضغط الجوي :
أ - البارومتر ب - المانومتر ج- هوفمان متر

9- أن الضغط الكلي لخليط من الغاز يساوي مجموع الضغوط الجزيئية للغازات
أ – تورشيلي ب – دالتون ج – باسكال

10- ما الكتلة المولية لغاز يتدفق أبطأ 3مرات من الهيليوم : He= 4
أ – 6 ب – 0.02 ج – 36

11-احسب نسبة معدل التدفق لغاز N_2 في غاز Ne : N=14 Ne=20
أ – 0.84 ب – 1.6 ج – 3.55

12- ما معدل تدفق غاز O_2 كتلته المولية ضعف الكتلة المولية لغاز مجهول يتدفق بمعدل 3.1 :
أ – 1.12 ب – 2.19 ج- 3.23

13- ما الكتلة المولية لغاز سرعة تدفقه أسرع 4 مرات من O_2 :
O=16
أ – 2 ب – 0.5 ج- 4

14- من أنواع القوى التي بين الجزيئات :
أ – الايونية ب – التساهمية ج- الفلزية د- الهيدروجينية

15- أي انواع الروابط التالية هي الاضعف :
أ – الايونية ب – التشتت ج- ثنائية القطبية د- الهيدروجينية

16- تعرف بقوى لندن :
أ – التشتت ب – التساهمية ج- الفلزية د- الهيدروجينية

17- تنشأ بين جزيئات HCl قوى :
أ – فلزية ب – التشتت ج- ثنائية القطبية د- الهيدروجينية

18- احدى الروابط التالية كيميائي :
أ – الايونية ب– التشتت ج- ثنائية القطبية د- الهيدروجينية

19- المواد التي تصنف على أنها موائع :
أ – الغازات والجوامد ب– الغازات والسوائل
ج – السوائل والجوامد د - البلورات

20- قوى ضعيفة ناتجة عن تغير في كثافة الإلكترونات في السحابة الإلكترونية :
أ – الايونية ب– التشتت ج- ثنائية القطبية د- الهيدروجينية

21- قوى التجاذي في F_2 أقل من قوى التجاذب في I_2 :
أ – لان F_2 عالي السالبية ب – لان F_2 أكبر حجماً
ج- لان I_2 إلكتروناته أقل د- لان I_2 أكبر حجماً وإلكترونات

22- أي مما يلي لا يؤثر في لزوجة السوائل :
أ – الخاصية الشعرية ب – قوى التجاذب
ج – حجم وشكل الجسيمات د – درجة الحرارة

23- قوى الترابط بين جزيئات الأكسجين O_2 هي :
أ – الايونية ب– التشتت ج- ثنائية القطبية د- الهيدروجينية

24- العملية المعاكسة لعملية الترسب :
أ – التجمد ب – التسامي ج- التكاثف د- الغليان

25- تتكون الرابطة الهيدروجينية من H مع ذرة F أو O أو :
أ – Cl ب – S ج- N د- H

26- احد المركبات التالية لا يكون روابط هيدروجينية بجزيئاته :
أ – CH_4 ب – H_2O ج- NH_3

27- كلما كانت قوى التجاذب بين الجزيئية كبيرة ..... لزوجتها :
أ – قلت ب – لا تأثر في ج – زادت

28- للسوائل قدرة نتشار ..... من الغازات :
أ – أسرع ب – متساوية ج – أبطأ

29- تنخفض اللزوجة مع ..... الحرارة :
أ – ارتفاع ب – تقليل ج – انخفاض

30- تسمى الطاقة اللازمة لزيادة مساحة سطح السائل بمقدار معين :
أ – اللزوجة ب – توتر سطحي ج – تدفق

31- يعتبر الألماس والكوارتز من المواد الصلبة :
أ – الجزيئية ب – التساهمية شبكية ج- الأيونية

32- يحدث الغليان عندما يكون ضغط السائل ..... الضغط الجوي :
أ – أقل من ب – يساوي ج – أعلى من

33- يرتفع الماء لأعلى في الأنابيب الأسطوانية الرفيعة :
أ – اللزوجة ب – توتر سطحي ج – الخاصية الشعرية

34- يصنف الزجاج على أنه من المواد الصلبة :
أ- التساهمية الشبكية ب- غير المتبلورة ج – الفلزية

مدرس المادة / حسين برهان

35- احسب الضغط الجزئي لغاز الهيدروجين في خليط من غاز الهيليوم والهيدروجين ، علما بأن الضغط الكلي 600 mmHg والضغط الجزيئي للهيليوم يساوي 439 mmHg:

أ – 161 mmHg ب - 939 mmHg

ج – 339 mmHg د - 735 mmHg

36- ما ضغط الكلي في دورق يحتوي على أكسجين له ضغط جزئي يساوي 0.41 atm وبخار ماء له ضغط جزئي يساوي 0.58 atm :

أ - 0.17 atm ب - 0.99 atm

ج - 0.55 atm د - 0.22 atm

---

37 – ما الضغط الجزئي لبخار الماء الموجود في عينة هواء إذا كان الضغط الكلي لها 1 atm والضغط الجزئي للنيتروجين 0.599 وللأكسجين 0.20 atm والغازات الأخرى 0.0044 atm :

أ – 0.01 atm ب – 0.802 atm

ج – 0.19 atm د- 1.82 atm

38- احسب الضغط الجزئي لأحد الغازين المحصورين في وعاء ، إذا علمت أن الضغط الكلي 1.2 atm والضغط الجزئي لأحدهما هو 0.75 atm :

أ – 1.95 atm ب – 0.222 atm

ج – 0.27 atm د- 0.45 atm

39- تبلغ قيمة الضغط عند أعلى قمة جبل إفرست 33.6 kPa كم تكون قيمة الضغط بوحدة atm :

أ – 1.41 atm ب – 0.332 atm

ج – 0.024 atm د- 0.85 atm

40- إذا كان مقدار الضغط على عمق 76 m يساوي 8.4 atm ، ما قيمته بوحدة kPa :

أ – 851 kPa ب – 638 kPa

ج – 800 kPa د- 750 kPa

41- إذا كان مقدار الضغط على عمق 76 m يساوي 8.4 atm ، ما قيمته بوحدة mmHg :

أ – 63 mmHg ب – 630 mmHg

ج – $6.38X10^4$ mmHg د - $6.38X10^3$ mmHg

42- إذا كان ضغط غاز $4.22X10^3$ mmHg . فكم يكون الضغط بوحدة الضغط الجوي :

أ – 555 atm ب – 5.55 atm

ج – 5550 atm د- 55.5 atm

43- يظهر تقعر على سطح الماء في الأنابيب الاسطوانية :

أ – بسبب أن قوة التلاصق أكبر من قوة التماسك بين الجسيمات

ب- بسبب أن قوة التماسك بين الجسيمات أكبر قوة التلاصق

ج- بسبب أن عدم وجود قوة تلاصق بين الجسيمات وزجاج الأنابيب

44- احسب الضغط الجزئي – بوحدة kPa - لأحد الغازين المحصورين في وعاء ، إذا علمت أن الضغط الكلي 3.2 atm والضغط الجزئي لأحدهما هو 1.32 atm :

أ – 33 kPa ب – 425 kPa

ج – 190 kPa د- 367 kPa

45- هي النقطة التي تمثل كلا من الضغط ودرجة الحرارة التي لا يمكن للغاز بعدها أن يتحول إلى حالة سائلة :

أ – الغليان ب – النقطة الثلاثية

ج- النقطة الحرجة د- مخطط الحالة الفيزيائية

46- هي مقياس مقاومة السائل للتدفق والانسياب :

أ – الانتشار ب– اللزوجة

ج – التلاصق د - التماسك

47- مادة صلبة تترتب ذراتها أو أيوناتها أو جزيئاتها في شكل هندسي ثلاثي الابعاد هي :

أ – المادة الصلبة البلورية ب – المادة الصلبة الايونية

ج- المادة الصلبة الجزيئية د- المادة الصلبة الشبكية

---

48 – درجة الحرارة التي توجد فيها الحالات الفيزيائية الثلاث للمادة معاً في نفس الوقت :

أ – درجة الغليان ب – النقطة الثلاثية

ج- النقطة الحرجة د- درجة الانصهار

49- احدى العمليات التالية ماص للحرارة :

أ – التكاثف ب – الانصهار

ج – الترسب د – التجمد

50- التوتر السطحي للماء عالي بسبب :

أ – لان جسيمات الماء كبيرة جداً

ب- لان الروابط الهيدروجينية في الماء تزيد من قوة التماسك

ج- لان قوة التشتت في الماء عالية

51- تزداد قوة قوى التشتت أو قوى لندن :

أ – بازدياد عدد الإلكترونات ب – انخفاض عدد الإلكترونات

ج- بتباعد الجزيئات د- بانخفاض الكثافة

52- لا يحدث الضغط أي تغير في حالة المادة الصلبة :

أ – لوجود مسافات بين جزيئات المادة الصلبة

ب – لان جسيماتها متقاربة و متراصة

ج- لا يؤثر الضغط على جسيمات المادة

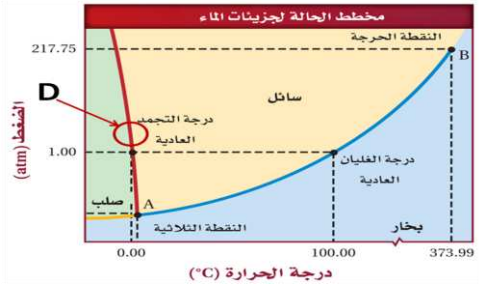
د- كثافة المادة الصلبة منخفض

53- تحول الجسيمات من سائل إلى غاز على سطح السائل :

أ – غليان ب – تكثف

ج – تبخر د- ترسب

54- تشير الحالة في المنطقة D عند ارتفاع الحرارة إلى تحول من :



أ- تحول من صلب إلى غاز ب- تحول سائل غاز

ج- تحول من صلب إلى سائل د- تحول من غاز إلى صلب

الفصل الأول : حالات المادة

55- جهاز لقياس ضغط الغاز المحصور :
أ - البارومتر ب - المانومتر ج- الترمومتر د- الثرمومتر

56- أي العناصر التالية يحوي قوى تشتت بين جزيئاته أكبر :
أ - I_2 ب - F_2 ج - Cl_2 د - Br_2

57- تتميز قوى ثنائية القطبية عن قوى التشتت بإنها :
أ – أضعف من قوى التشتت ب – قطبيتها دائمة
ج – أقوى من الرابطة الهيدروجينية د- قطبيتها مؤقتة

58- لكي تتكون روابط هيدروجينية يجب توفر :
أ – عنصر الهيدروجين ب – ذرات ذات سالبية عالية
ج – حجم الذرات يكون صغير د – جميع ما تقدم

59- لا يستطيع الكلور Cl تكوين روابط هيدروجينية بسبب أن الكلور :
أ – سالبيته منخفضة ب – حجمه كبير
ج- سالبيته مرتفعة د - حجمه صغير

60- مادة لها لزوجة عالية بسبب قوى التجاذب بين جزيئاتها :
أ – الجليسرول ب – الماء ج – الشاي د - البنزين

61- يستطيع العنكبوت السير على سطح الماء بسبب أن للماء :
أ – اللزوجة عالية ب- التوتر السطحي عالي
ج - ميوعته عالية د- قوى التشتت عالي

62– عوامل تعرف بإنها خافضة للتوتر السطحي للماء :
أ – قله الأملاح ب - الصابون والمنظفات
ج- زيادة تركيز المذيب د- الأوساخ في الماء

63- يكون سطح الماء في الأوعية الضيقة :
أ – مستقيم ب – محدب ج – مستوي د – هلال مقعر

64- تعرف قوة الترابط بين الجسيمات المختلفة بقوى :
أ – التماسك ب – التلاصق ج – التجاذب د - التنافر

65-احسب نسبة معدل انتشار لغاز O_2 في غاز Ar : O=16 Ar=40
أ – 0.25 ب – 1.58 ج – 2.5 د - 1.11

66– ما معدل تدفق غاز N_2 كتلته المولية ثلث الكتلة المولية لغاز مجهول يتدفق بمعدل 6.4 :
أ – 4.5 ب – 3.2 ج- 11 د - 9.2

67- ما الكتلة المولية لغاز سرعة تدفقه أسرع مرتين من O_2 : O=16
أ – 2 ب – 4 ج- 6 د - 8

68- يرتفع الماء في الأنابيب الشعرية بسبب أن :
أ – قوة التلاصق أكبر من قوة التماسك
ب – قوة التماسك أكبر من قوة التلاصق
ج- انخفاض قوة التلاصق بين جزيئاته
د- ضعف قوى التجاذب بين جزيئات الماء

69- امتصاص المناديل الورقية لكميات كبيرة من الماء مثال على :
أ – الخاصية الشعرية ب – التماسك والتلاصق
ج- الانتشار د- التدفق

70- للماء توتر سطحي عالي بسبب قدرة الجسيمات على تكوين روابط ..... متعددة :
أ – قطبية ب – هيدروجينية ج- أيونية د- تشتت

71- تسمى ظاهرة وجود عنصر مثل الكربون بثلاثة أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها :
أ – التسامي ب– النقطة الحرجة ج- النقطة الثلاثية د- التآصل

72- مواد صلبة جداً بلورية درجات انصهارها مرتفعة ولكنها هشة هي :
أ – المادة الصلبة البلورية ب – المادة الصلبة الايونية
ج- المادة الصلبة الجزيئية د- المادة الصلبة الشبكية

73– احدى المواد التالية لا يتسامى :
أ – الثلج الجاف ب – كرات العث
ج- فتامين C د- معطرات الجو الصلبة

74- تعتمد سرعة الانتشار بالدرجة الأولى على :
أ– طول الجسيمات ب– حجم الجسيمات
ج- طاقة الجسيمات د- كتلة الجسيمات

75- قوى الترابط بين جزيئات الهيدروجين :
أ – الايونية ب– التشتت ج- ثنائية القطبية د- الهيدروجينية

76- أي مما يلي من أنواع المواد الصلبة البلورية الذرية :
أ – O_2 ب – Na ج– Ne د - Ca

77- تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة تعرف :
أ – التبخر ب – الغليان ج – الانصهار د - التجمد

78- يعتمد ضغط بخار السائل الموجود في وعاء مغلق على :
أ – حجم الوعاء ب – شكل الوعاء
ج – درجة الحرارة د - كمية السائل في الوعاء

79- أي المتغيران معاً يتحكم في حالة المادة :
أ – الضغط والحجم ب – درجة الحرارة والحجم
ج – الضغط ودرجة الحرارة د – درجة الحرارة والتفاعل

80- رسم بياني للضغط ودرجة الحرارة يوضح حالة المادة تحت ظروف مختلفة يسمى مخطط الحالة :
أ – المادية ب – الحيوية ج – الكيميائية د – الفيزيائية

81- العلاقة بين درجة الحرارة واللزوجة :
أ – طردية ب – عكسية ج- ثابتة د – متذبذبة

82- 760 mmHg يساوي :
أ– 760 atm ب- 103.1 kPa ج– 1 atm د- 5.17 atm

83- أي مما يلي لا يعتمد عليه الضغط الجزئي للغاز :
أ – عدد مولات الغاز ب – نوع الغاز
ج – حجم الوعاء د – درجة حرارة خليط الغازات

84- أي مما يلي من أنواع المواد الصلبة الجزيئية :
أ- SiO_2 ب- NaCl ج – Kr د - I_2