

نموذج الاسئلة

الفصل الدراسي الثالث الجزء الثاني

الوحدة 17 :

- ينتج تغير حالة المادة نتيجة
 - زيادة درجة الحرارة فقط
 - خفض أو زيادة درجة الحرارة
 - خفض درجة الحرارة فقط
 - تغير درجة انصهار المادة
- عند زيادة درجة حرارة سائل فإن لزوجته
 - تزداد
 - تقل
 - تظل كما هي
 - تتضاعف
- مادة ليس لها شكل وحجم محددين وجسيماتها موجبة وسالبة الشحنة
 - كلوريد الصوديوم
 - الماس
 - البلازما
 - محلول سكر
- عند وضع كرة من الحديد ثابتة على طاولة فإن
 - جسيماتها لا تتحرك
 - لا تتحرك الجسيمات لأن الكرة ثابتة
 - جسيماتها تتحرك حركة اهتزازية
 - كرة الحديد ليست مادة
- عندما يتحول الزئبق من الحالة السائلة إلى الغازية فإنه يكون
 - أكسيد الزئبق
 - بخار الزئبق
 - سحاب الزئبق
 - غاز الزئبق
- المادة التي تمتلك أقل مقدار من طاقة الحركة
 - الصلبة
 - البلازما
 - السائلة
 - الغازية
- أحد الاشكال التالية لا يمثل مادة
 - ماء في كوب بلاستيكي
 - صوت صاروخ
 - هواء في بالون
 - خبز
- في الشكل التالي أجب عن (B , A)



- A. يمثل المحور الأفقي
- طاقة الوضع
 - مجموع طاقة الوضع والطاقة الحركية
 - الطاقة الكيميائية
 - الطاقة الكامنة للانصهار
- B. يمثل المحور الرأسي
- الطاقة الميكانيكية
 - متوسط طاقة الوضع
 - متوسط الطاقة الحركية
 - طاقة وضع جاذبية

9. يعبر عن وحدة حجم السوائل عادة بالوحدات

g, m^3 mL, L kg, cm^3 mL, g

10. يطلق على التبخر الذي يحدث عند سطح السائل التبخر السطحي والذي يحدث داخل السائل

الغليان $\rightarrow$ التبخر الداخلي $\rightarrow$ درجة الغليان $\rightarrow$ البخار

11. العاملان الأساسيان المحددان لحالة المادة ، حركة الجسيم و

كتلة الجسيم $\rightarrow$ كثافة الجسيم $\rightarrow$ طاقة الجسيم $\rightarrow$ قوى الجسيم

12. كل ما يحتويه الجسم من مادة

الكتلة $\rightarrow$ الحجم $\rightarrow$ الوزن $\rightarrow$ الكثافة

13. حالة المادة التي تكون عند أعلى طاقة

الصلبة $\rightarrow$ السائلة $\rightarrow$ البلازما $\rightarrow$ البخار

14. عند إضافة طاقة حرارية لجسم ما وحدث تباعد للجسيمات فهذا يدل على

زيادة طاقة الحركة $\rightarrow$ زيادة الطاقة للإشعاعية للجسيمات $\rightarrow$ زيادة طاقة الوضع $\rightarrow$ زيادة كتلة الجسيمات

15. يمثل الفحم الحجري جسم صلب غير متبلور لأن

جسيماته مرتبة بعضها فوق بعض $\rightarrow$ جسيماته مرتبة بشكل منتظم $\rightarrow$ جسيماته لا يوجد فيها قوى تجاذب

16. الحيز الذي يشغله الجسم من الفراغ هو

طاقة الجسم $\rightarrow$ كثافة الجسم $\rightarrow$ حجم الجسم $\rightarrow$ وزن الجسم

17. تتحرك جسيمات المادة في خطوط مستقيمة حتى تصطدم بشئ ما والذي يغير

قوة وحركة الجسيمات $\rightarrow$ سرعة واتجاه حركة الجسيمات $\rightarrow$ سرعة وكتلة الجسيمات $\rightarrow$ كتلة وكثافة الجسيمات

18. الدرجة التي عندها تتباعد جسيمات الماء نتيجة لزيادة طاقة الوضع متحولة إلى غاز هي

درجة الانصهار $\rightarrow$ درجة التجمد $\rightarrow$ درجة الحرارة $\rightarrow$ درجة الغليان

19. عند عدم تغير حالة المادة وزيادة كميتها فإن كثافة المادة

تقل $\rightarrow$ تزيد $\rightarrow$ تبقى ثابتة $\rightarrow$ لا علاقة بين الكثافة وتغير حالة المادة

20. تتواجد البلازما في

الأملاح المعدنية $\rightarrow$ في مصابيح الإضاءة الفلورية $\rightarrow$ الأحماض العضوية $\rightarrow$ حركة العربة الأفغانية

21. عند تغير مادة من الحالة الصلبة إلى السائلة لا تتغير درجة حرارتها و

لا يحدث تغيرات في طاقتها $\rightarrow$ يحدث تغير في متوسط طاقة حركتها $\rightarrow$ تثبت طاقة وضعها $\rightarrow$ يستمر حدوث تغير في طاقتها

22. مجموع طاقة الوضع والحركة في جسيمات المادة

الطاقة الكيميائية $\rightarrow$ الطاقة الكهربائية $\rightarrow$ الطاقة الحرارية $\rightarrow$ الطاقة الإشعاعية

23. في الشكل المقابل تسمى الظاهرة التي تختص بها السوائل بـ



اللزوجة $\rightarrow$ التوتر السطحي $\rightarrow$ قوة التلاصق $\rightarrow$ قوة الانسياب

24. الماس مادة صلبة بينما الفحم مادة هشة لأن

- الماس مادة بلورية
- الماس موصل جيد للكهرباء
- الماس لا يوجد بين جسيماته قوى
- جسيمات الماس عشوائية الترتيب

25. عندما يصل جسم صلب لدرجة انصهاره

- لا تتغير المسافات بين جسيماته
- تزداد الطاقة الحركية
- تزداد طاقة الوضع
- يزداد متوسط سرعة الجسيمات

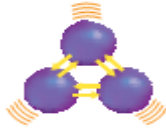
26. تكون الصقيع هو عملية عكسية للتسامي تعرف بـ

- التجمد
- الترسيب
- التآكل
- تكون الندى

27. كلما زادت حركة الجسيمات فإن قوى التجاذب

- تزداد ثلاث مرات
- تزداد
- تضعف
- تتضاعف

28. يمثل الشكل تحرك جسيمات بحيث تمر بعضها بجوار بعض وهذا يمثل مادة



- صلبة
- سائلة
- غازية
- بلازما

29. يحدد لزوجة المادة

- كتلة الجسيم وطاقة حركته
- كتلة وشكل الجسيم والقوى بين الجسيمات
- شكل الجسيم وسرعته
- شكل الجسيم وطاقة حركته

30. عند درجة انصهار المادة

- تزداد درجة الحرارة
- يتوقف ارتفاع درجة الحرارة
- تقل درجة الحرارة
- لا علاقة بين درجة الحرارة والانصهار

31. إذا كانت درجة تجمد الماء تساوي 0°C فإن درجة انصهار الثلج تساوي

- 100°C
- -1.0°C
- 0°C
- -4°C

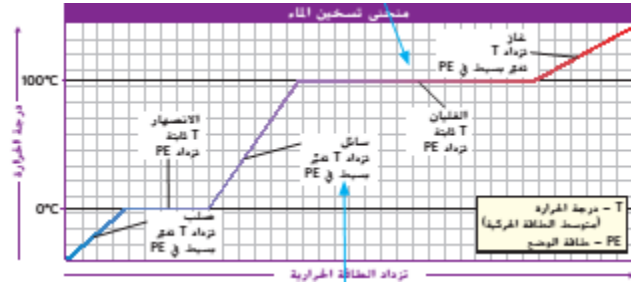
32. يمكن تغير درجة غليان المادة

- بتغير كتلتها
- بتغير ضغطها
- بتغير وزنها
- بتغير لونها

33. تكون الندى على أوراق النباتات هو تحول بخار الماء إلى ماء سائل عن طريق

- التكثيف
- النتح
- التنفس
- التوتر السطحي

34. في الشكل التالي الذي يدل على أن عملية غليان الماء تحتاج طاقة حرارية أكبر من الانصهار هو



الخط المائل الواصل إلى 100°C أطول

درجة الغليان والانصهار يحدثا عند نفس الدرجة

الخط المائل الواصل إلى 0°C اقصر

الخط الأفقي عند 100°C أطول

35. العمليات التي تحتاج إضافة طاقة حرارية من التالي هي

- الانصهار والتسامي
- التبخير والترسيب
- التجمد والترسيب
- التجمد والتكثيف

هذه المراجعة لا تشمل سلوك الغازات