

نموذج الاسئلة

الفصل الدراسي الثالث الجزء الثاني

الوحدة 16 : المادة و خواصها

1. حالة المادة التي حرکتها حركة اهتزازية في موقع ثابتة
 - الحالة المتسامية
 - الحالة الغازية
 - الحالة السائلة
2. تحول المادة من حالة إلى أخرى نتيجة تغير
 - موضعها
 - كثافتها
 - اللون
 - دراسة خاصية فيزيائية فإن المادة
3. أي من التالي مثل لخاصية فيزيائية
 - الصدا
 - الاشتعال
 - تحترق
 - تحترق هويتها
4. عند دراسة خاصية فيزيائية فإن المادة
 - تكون راسب
 - لا تتغير هويتها
 - تحترق
 - تحترق هويتها
5. أي من التالي ليس من الخواص الفيزيائية للورق
 - أنه ناعم الملمس
 - أنه مسطح
 - أنه أبيض
 - أن لونه أبيض
6. يصف كل من اللون والشكل المادة
 - طاقة
 - مظهر
 - شعور
 - الخواص الكيميائية
7. تغير المادة من حالة إلى أخرى نتيجة تغير
 - خواصها الكيميائية
 - كميتها
 - احتراقها
 - تغير فيزياي
8. أي من التالي لا يعتمد على كمية المادة
 - وزن المادة
 - درجة غليان المادة
 - حجم المادة
 - كتلة المادة
9. فساد الطعام مثل على
 - تغير كيميائي
 - تغير فيزياي
 - تغير ميكانيكي
 - تغير كيميائي
10. استخدام ورق الصنفه لتنعيم قطعة خشب مثل على
 - تغير كيميائي
 - تغير فيزياي
 - تغير ميكانيكي
 - تغير حالة
11. انصهار الثلج مثل لتغير في
 - الحالة
 - البخار
 - الخاصية الفيزيائية
 - الخاصية الكيميائية
12. أي من التالي ليس من مؤشرات حدوث تغير كيميائي ؟
 - انطلاق ضوء
 - تغير اللون
 - تغير حالة
 - تغير كيميائي
13. اسمرار موزة في الهواء مثل عن
 - انطلاق طاقة
 - تغير فيزياي
 - تغير حالة
 - تغير فيزيائي
14. أي من التالي مثل على انطلاق الطاقة
 - الصير
 - تغير الكتلة
 - تغير الكثافة
 - التكثف

15. انطلاق رائحة اثناء صنع الخبز مثال على

- تغير في الكثافة تغير كيميائي تغير في الحالة

16. عند خلط محلولين عديمي اللون وتكون راسب دل ذلك على

- تغير كيميائي تغير لون احد المحاليل تغير فизيائي

17. أي من التالي أكثر دقة عند وصف عكس التغيرات

- جميع التغيرات الكيميائية يمكن عكسها جميع التغيرات الفيزيائية يمكن عكسها

- اغلبية التغيرات الكيميائية يمكن عكسها بعض التغيرات الفيزيائية يمكن عكسها

18. اي من التالي ليس تغير كيميائي

- احتراق الخشب هضم الطعام تقطيع الجزر

19. توضع بعض المحاليل في زجاجات داكنة لمنع التأكسد لأن

- الضوء يساعد على حدوث تغير كيميائي للمواد

- يعمل الضوء كعامل لتجمد المحاليل

20. القانون المستخدم لحساب الكثافة هو

$$D = \frac{m}{V}$$

$$D = Vm$$

$$V = \frac{D}{m}$$

$$D = \frac{V}{m}$$

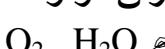
21. من الخواص الفيزيائية المميزة للمادة التي لا تتغير بتغيير كمية المادة

- الكتلة والوزن الحجم واللون الكثافة ودرجة الانصهار

22. عند تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة

- تطلق طاقة تمتضط طاقة لا يحدث تغير للطاقة

23. الغازان اللذان ينتجا من احتراق الوقود هما



24. عند تغير المادة من الحالة الغازية إلى الحالة السائلة فإن حركة الجسيمات

تقل

تظل كما هي

تبتعد الجسيمات

تزداد

25. تمثل الصيغة التالية $C_{12}H_{22}O_{11}$

- خليط من عناصر جزيء سكر

26. الإذابة تعتبر تغير فيزيائي لأنها

- تغير هوية المواد عند امتصاها

- تفاعل كيميائي في شكل فيزيائي

تعمل على تغيير مكونات المواد الكيميائية

تخلط المواد بشكل متساوي دون تغيير خواصها

27. أي مما يلي يظل ثابت عند تغير مادة من الحالة الصلبة إلى الحالة الغازية

المسافة بين الجسيمات

الكتلة

القوى بين الجسيمات

28. يتغير وزن الشخص بتغير المكان بسبب

تغير الكتلة تغير الحجم

29. تستخدم طريقة حجم السائل المزاح لقياس

كثافة جسم صلب منظم الشكل

قياس حجم سائل غير منظم الشكل

كثافة جسم صلب

قياس حجم سائل

30. عند تحديد مادة كيميائية مجهولة من الأنسب قياس

كتلتها

كثافتها

حجمها

31. الوحدة المستخدمة للتعبير عن كثافة المواد الصلبة هي

g/cm^2

g/cm^3

g^2/cm

g/cm

32. قدرة تشكل النحاس إلى اسلاك تستخدم في التوصيل الكهربائي يعرف بـ
التمدد التراخي الاستطالة السحب

إلى اللقاء في الوحدة 17 حالات المادة

تحياتي أ / سعد موسى