

مراجعة على

الوحدة 10 : المحاليل والمخاليط

اختر الإجابة الصحيحة :

1- أي خليط يحتوي على جسيمات مرئية تترسب دون تحريك الخليط ؟ :

- غروي - محلول - خليط متجانس - معلق

2 - أي خليط يحتوي على جسيمات في طور مشتمت ولا تترسب :

- غروي - محلول - خليط متجانس - معلق

3- أي مما يلي يعبر عن التركيز بالمول / لتر :

- المولالية - التركيز المئوي بالكتلة - المولارية - كل ما سبق

4- يعبر عن المولالية بوحدة قياس هي عدد مولات المذاب في :

- لتر من المحلول - كيلو جرام من المذيب - لتر من المذيب - كيلو جرام من المحلول

5- المحلول الفلزي هو :

غروي - الكتروليت - سبيكة - معلق

6- الجسيمات الغروية داخل غروي تكون :

وسط التشتت - جسيمات مُشتتة - مذيب - مذاب

7- أي من التالي ليس من خصائص الغرويات :

لا يمكن فصلها بالترشيح - تشتت الضوء - تترسب عند الركود - غير متجانسة

8- تستعمل ظاهرة تيندال للتمييز بين :

السوائل والغازات - الغرويات والمعلقات - المحاليل والغرويات - المذيبات والمذابات

9- أي مما يلي خليط متجانس ممزوج بشكل تام لمواد في طور واحد ؟

محلول - غروي - مركب - معلق

10- الماء في الهواء مثال على محلول :

صلب في سائل
سائل في سائل

غاز في غاز

سائل في غاز

11- ثاني أكسيد الكربون في الماء مثال على محلول :

غاز في سائل
سائل في سائل

لا يمكن تحديده

غاز في غاز

12- الأكسجين في النيتروجين مثال على :

صلب في سائل
سائل في سائل

غاز في غاز

سائل في غاز

13- يربط قانون هنري :

- الضغط بذوبانية غاز في سائل

- الضغط بذوبانية السائل - الصلب

- درجة الحرارة بذوبانية الغاز في السائل

- الضغط بدرجة الحرارة

14- ارتفاع درجة حرارة المذيب يجعل تصادمات المذيب المذاب :

- أقل حدوثاً وأكثر طاقة

- أقل حدوثاً وأقل طاقة

- أكثر حدوثاً وأكثر طاقة

- لا ترتبط بالذوبانية

15- المحلول الذي يحتوي على تركيز كبير من مذاب ويمكنه أن يستوعب المزيد من المذاب يكون :
- غير مشبع ومخففاً - غير مشبع ومركزاً - استعمال قطع كبيرة من الصلب - طحن الصلب

16- أي مما يلي يقلل من معدل سرعة جزيئات المذيب :
- ارتفاع درجة الحرارة - إضافة المزيد من المذيب - تحريك المحلول - انخفاض درجة الحرارة

17- عندما يزداد عدد التصادمات بين المذاب والمذيب ، فإن سرعة الذوبان :
تزيد - تقل - لا تتأثر - جميع ما سبق

18- أي المحاليل يكون في حالة اتزان عندما يكون المذاب الزائد على شكل راسب :
- المشبع - فوق المشبع - غير المشبع - جميع ما سبق

19- إذا كانت كمية المذاب الموجودة في محلول ، عند درجة حرارة معينة ، أكبر من الكمية التي تستطيع أن تبقى باستمرار في المحلول عند درجة الحرارة نفسها ، عندها يقال عن المحلول إنه :
- مشبع - فوق مشبع - غير مشبع - مركز

20- يمكن أن يعبر عن ذوبانية مادة ب :

- جرامات المذاب
- جرامات المذيب
- كمية المذاب في كمية المذيب
- جرامات الماء في 100 g من المذاب

21- أي محلول يرجح أن ينتج بلورات عندما يحرك ؟

- مشبع
- فوق مشبع
- غير مشبع
- مركز

22- في القاعدة ((الشبيه يذيب الشبيه)) تشير كلمة الشبيه إلى التشابه في :

- الكتلة الجزيئية
- الطاقة الجزيئية
- الحجم الجزيئي
- القطبية الجزيئية

23- تستعمل قاعدة ((الشبيه يذيب الشبيه)) لتوقع :

- الذوبانية
- التفاعلية
- الاتزان
- الطور

24 - السكر قابل للذوبان في الماء لأن جزيئات السكر :

- صغيرة
- غير قطبية
- كبيرة
- قطبية

25- ذوبانية الغازات في السوائل :

- تنخفض بزيادة الضغط
- لا تعتمد على الضغط

- تزداد بزيادة الضغط

- تزداد بارتفاع درجة الحرارة

26- ماذا يطرأ على ذوبانية الغازات في السوائل عندما ترتفع درجة الحرارة ؟

- لا تتغير

- يمكن أن تزيد أو تقل

- تقل

- تزيد

27- تكون المادة غير القابلة للذوبان في مذيب قطبي :

- ذات رابطة هيدروجينية

- أيونية

- قطبية

- غير قطبية

28- الشكل المقابل يبين مرور الضوء في اثنين من المخاليط ، فيكون :

- A غروي و B محلول

- A محلول و B غروي

- كلاهما محلول

- كلاهما غروي



A

B