

المخاليط والمحاليل

اختبار
الفصل

أولاً: اختبار المفاهيم

التعليمات: اختر رمز الإجابة الصحيحة التي تكمل الجمل الآتية، ثم اكتبه في الفراغ المخصص على يمين الجملة.

١. أي مما يلي يمتلك شحنة موجبة؟
أ. أيون الهيدروجين ب. أيون الهيدروكسيد ج. الإلكترون د. النيوترون
٢. أي مما يلي أفضل للتعاقل مع حمض الكبريتيك؟
أ. كلوريد الصوديوم ب. حمض الهيدروكلوريك ج. هيدروكسيد الأمونيوم د. حمض النيتريك
٣. الزبيب في حبوب الإفطار هو مثال على
أ. مخلوط متجانس ب. مخلوط غير متجانس ج. مذيب د. ملح
٤. يذوب السكر في الماء لأنّ كلاً منهما يتكوّن من
أ. جزيئات مختلفة ب. جزيئات غير قطبية ج. مخلوط غير متجانس د. جزيئات قطبية
٥. الفولاذ
أ. محلول غازي ب. محلول سائل ج. سبيكة د. مخلوط غير متجانس
٦. العامل الذي لا يؤثر في الذائبية هو
أ. القطبية ب. درجة الحرارة ج. اللون د. الضغط
٧. أي مما يلي يُعدّ مثالاً على السبيكة؟
أ. الحديد ب. الكربون ج. الرصاص د. النحاس الأصفر
٨. يذيب الماء عند درجة حرارة الغرفة كمية أقل من الملح عما يذيبه لو كان
أ. ساخناً ب. بارداً ج. دافئاً د. مُشبعًا بالكربونات
٩. يُعدّ الماء مذيباً عاماً لأنّه
أ. يوجد في كل مكان في الكون ج. يغطي معظم سطح الكوكب
ب. يذيب أنواعاً مختلفة من المواد المذابة د. جزئي غير قطبي
١٠. ما المقصود بالقول: "إنّ للماء روابط مشتركة قطبية"؟
أ. الذرات في الماء لا تتشارك في الإلكترونات ج. الماء مركب غير قطبي.
ب. الذرات في الماء تتشارك في الإلكترونات د. يلتصق الماء بالثلج.
بالتساوي.