

ورقة عمل خواص المادة

الاسم :

السؤال الأول:

اختر الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

١	أي من المخاليط التالية يمكن فصل مكوناته بالترشيح وترسب جسيماته عند تركه فترة؟	المخلوط الغروي	المخلوط المعلق	المخلوط المتجانس
٢	الحركة العشوائية لجسيمات الغروي التي تمنعها من الترسيب تسمى	الحركة البراونية	القوى الكهروستاتيكية	الامتزاج
٣	ظاهرة تشتيت الضوء عند مروره في الحليب أو الضباب هي مثال على	الذوبان	الحركة البراونية	تأثير تندال
٤	في محلول من كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) والماء، يعتبر الماء	المذيب	المخلوط المعلق	المخلوط الغروي
٥	ما السبب الرئيسي الذي يجعل جسيمات الغروي تتنافر وتبقى منتشرة في المخلوط؟	صغر حجمها الشديد	حملها لشحنات كهربائية متشابهة	عدم تأثرها بالجاذبية
٦	ما النسبة المئوية بالكتلة لمحلول تم تحضيره بإذابة 10 جرام من كلوريد الصوديوم في 190 جراماً من الماء؟	5%	19%	9.5%
٧	في كمية من الماء لعمل محلول g/mol الذي كتلته المولية 40 (NaOH) أذيب 40 جراماً من هيدروكسيد الصوديوم ما مولارية المحلول؟ mL حجمه 500	1 M	0.5 M	2 M
٨	M من محلول مخفف تركيزه 2 mL لتحضير 300 M ما الحجم اللازم من محلول قياسي تركيزه 12	25 mL	50 mL	100 mL
٩	ما مولالية محلول يتكون من إذابة 0.5 مول من السكر في 250 جرام من الماء؟	2.0 m	0.5 m	1.0 m
١٠	A ما هو الكسر المولي للمذاب B، و 3 مولات من المذيب A في محلول يحتوي على 1 مول من المذاب	0.33	3.0	0.75

السؤال الثاني :

حدد كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

١	المحاليل هي نوع من المخاليط غير المتجانسة	☐ صح	☐ خطأ
٢	يمكن استخدام تأثير تندال للتمييز بين المحلول والمخلوط الغروي	☐ صح	☐ خطأ
٣	حجم جسيمات المخلوط المعلق أصغر من حجم جسيمات المخلوط الغروي	☐ صح	☐ خطأ
٤	الحليب مثال على مخلوط معلق لأن لونه أبيض	☐ صح	☐ خطأ
٥	تنشأ الحركة البراونية نتيجة تصادم جسيمات المذيب مع جسيمات المذاب في المحلول	☐ صح	☐ خطأ
٦	عند تخفيف محلول مركز، فإن عدد مولات المذاب يقل	☐ صح	☐ خطأ
٧	بتغير درجة حرارة المحلول (m) تتأثر قيمة المولالية	☐ صح	☐ خطأ
٨	مجموع الكسور المولية لجميع المكونات في المحلول يساوي دائماً 1	☐ صح	☐ خطأ
٩	لتحضير محلول قياسي، نستخدم أسطوانة مدرجة لقياس حجم المذيب النهائي بدقة	☐ صح	☐ خطأ
١٠	(mol/kg) وحدة قياس المولارية هي مول لكل كيلوجرام	☐ صح	☐ خطأ

انتهت الأسئلة ,,,,