



الوحدة الثانية الاحماض والقواعد (1)

الاسم : الشعبة :

حركة عشوائية و عيقة لحسيمات المذاب في المخاليط الغروية :			
أ- الحركة الدورانية	ب- الحركة الغروية	ج- الحركة الاهتزازية	د- الحركة البراونية
كم تساوي مولالية (m) محلول مكون من 34g من CaSO_4 مذابة في 1 كيلو جرام من الماء و الكتلة المولية للملح 136g/mol :			
أ- 0.25m	ب- 0.30m	ج- 0.35m	د- 0.40m
مولارية محلول فيه اذيب فيه 0.25mol من مادة صلبة وكان حجم المحلول 100cm^3			
أ- 2.5	ب- 25	ج- 0.25	د- 250
من خصائص المحاليل المتجانسة :			
أ- تفصل مكوناتها مع مرور الوقت	ب- مكوناتها مختلطة بالنظام ولا يمكن السير بينها	ج- تحدث فيها ظاهرة لتبدال	د- تحدث فيها ظاهرة الحركة البراونية
حمض لويس :			
أ- يمنح زوج من الإلكترونات	ب- يستقبل زوج من الإلكترونات	ج- يعطي H^+	د- يستقبل H^+
حمض الفوسفوريك H_3PO_4 قاعدته المرافقة هي :			
أ- H_3PO_4^-	ب- PO_4^{3-}	ج- HPO_4^{2-}	د- H_2PO_4^-
عندما تكون قيمة $\text{POH}=3$ فإن $[\text{H}^+]$ يساوي :			
أ- 1×10^{-11}	ب- 1×10^{-8}	ج- 11	د- 3
إذا كان $[\text{OH}^-]=10^{-5}$ ، فأوجد الرقم الهيدروجيني PH :			
أ- 9	ب- 5	ج- 4	د- 2