الوحدة الثانية الاحماض والقواعد (1)

الاسم : الشعبة :

حركة عشوائية و عنيفة لحبيبات المذاب في المخاليط الغروية :

أ-الحركة الدورانية	ب-الحركة الغروانية	ج-الحركة الاهتزازية	د-الحركة البراونية

كم تساوي مولالية (m) محلول مكون من 34g من CaSO4 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- تنفصل مكوناتها مع مرور الوقت	ب- مكوناتها مختلطة بانتظام ولا يمكن التمييز بينها	ج- تحدث فيها ظاهرة تندال	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 POH=3 فان $[H^+]$ يساوي :

أ- $1x10^{-11}$	ب- $1x10^{-8}$	ج- 11	د- 3

اذا كان $[OH^-]=10^{-5}$ ، فأوجد الرقم الهيدروجيني PH :

أ- 9	أ- 5	أ- 4	أ- 2

LIVEWORKSHEETS