أسئلة مراجعه و تحصيليه ك

تعرف عملية تبخر الماده الصلبه دون ان تنصهر ب :			
التبخر	التسامي	الانصهار	التكثف
الترشيح طريقه لفصل المواد اعتمادا على			
قابلية انجذاب كل من مكونات المخلوط لسطح ماده اخرى	الاختلاف في درجات الغليان	ماده نقية صلبه من محلولها	حاجز مسامي لفصل الماده الصلبه عن السائل
وفقا لقانون جفظ الكتله ما هي الكتله الماء الناتجه في هذا التفاعل 36.5g 40g 58.5g ?g $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$			
16g	18g	20 g	22 g
يمكن تصنيف خواص الماده الى خواص فيزيائيه وكيميائيه أي مما يلي خاصيه كيميائيه:			
C°56الغليان عند	المذاق الحمضي	2.9gلكل CM كثافه مقدارها	التفاعل مع الحمض لانتاج غاز الهيدروجين
الميل الى الصدا :			
خاصيه فيزيائيه غير مميزه	خاصيه فيزيائيه مميزه	خاصيه كيميائيه مميزه	خاصيه حيويه
أي مما يلي مثال على التغير الفيزيائي :			
التحلل	التعفن	التجمد	التخمر
أي مما يلي ليست خاصية فيزيائيه :			
الذوبانيه	اللون	الكثافه	الكهروسالبيه
التوصيل الكهربائي :			
خاصيه فيزيائيه غير مميزه	خاصيه فيزيائيه مميزه	خاصيه كيميائيه مميزه	خاصيه كيميائيه غير مميزه
الليونه :			
خاصيه فيزيائيه غير مميزه	خاصيه فيزيائيه مميزه	خاصيه كيميائيه مميزه	خاصيه كيميائيه غير مميزه
التبلور طريقه لفصل المواد اعتمادا على			
قابلية انجذاب كل من مكونات المخلوط لسطح ماده اخرى	ماده نقيه صلبه من محلولها	الاختلاف في درجات الغليان	حاجز مسامي لفصل الماده الصلبه عن السائل

ا/فيروز حلبه

LIVEWORKSHEETS