

ورقة عمل تفاعليه للصف : حادي عشر عام

اعداد المدرس : احمد عمر



مولارية محلول يحتوي على 10g من كربونات الكالسيوم CaCO_3 ذائبة في 1L من المحلول هي: (Ca=40 , C=12 , O=16)			
10M (a)	0.1M (b)	0.2M (c)	2M (d)
كم مللتر من الماء يجب أن تضاف إلى 60mL من محلول HCl الذي تركيزه 0.5M لتكون محلولاً تركيزه 0.3M:			
60mL (a)	100mL (b)	40mL (c)	160mL (d)
مولالية محلول يحتوي على 50g من C_{10}H_8 ذائبة في 500g من الطولوين (C=12 , H=1):			
0.78m (a)	0.1m (b)	12.8m (c)	2m (d)