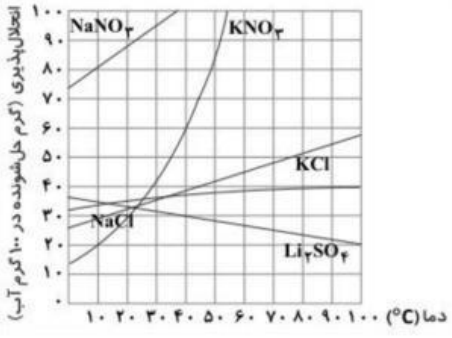
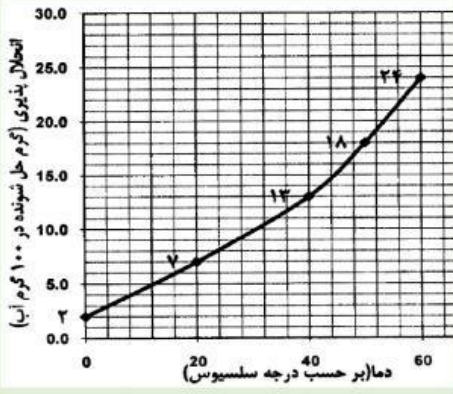


پاسخ صحیح هر سوال را از قسمت پاسخنامه انتخاب کنید

ردیف	سوالات	پاسخنامه
۱	با توجه به شکل زیر، بنویسید با افزودن آب به محلول برای هریک از موارد زیر چه تغییری حاصل می شود؟ (آ) حجم محلول (ب) شمار مول های حل شونده (پ) غلظت محلول 	آ ب پ
۲	۵۰۰ میلی لیتر محلول ۰/۱ مولار از نمکی در اختیار است. اگر ۱۵۰ میلی لیتر آن برداشته شود، غلظت محلول باقی مانده چقدر است؟ چرا؟	
۳	برای تهیه ۲۰۰ mL محلول ۰/۱ mol.L⁻¹ شکر (ساکاروز C_{۱۲}H_{۲۲}O_{۱۱}) به چند گرم شکر نیاز است؟ (C_{۱۲}H_{۲۲}O_{۱۱} = ۳۴۲ g)	
۴	دستگاه گلوکومتر غلظت قند خون شخصی را ۹۵ mg.dL⁻¹ نشان می دهد. غلظت گلوکز در خون این شخص چند مولار است؟ (۱ mol C_۶H_{۱۲}O_۶ = ۱۸۰ g)	
۵	انحلال پذیری سدیم کلرید در دمای ۲۵°C برابر ۳۶ گرم است. درصد جرمی را حساب کنید.	
۶	با توجه به نمودار: (آ) انحلال پذیری کدام ماده وابستگی کمتری به دما دارد؟ (ب) انحلال کدام ماده در آب با افزایش دما، کاهش می یابد؟ (پ) حساب کنید در دمای ۴۰°C چند گرم KNO_۳ در ۳۰۰ گرم آب حل می شود؟ (ت) عرض از مبدا برای منحنی انحلال NaNO_۳ در حدود چقدر است؟ (ث) به تقریب در چه دمایی انحلال KCl و NaCl با هم برابر است؟ 	آ ب پ ت ث
۷	با توجه به نمودار داده شده که مربوط به انحلال پذیری پتاسیم کلرات است، به پرسش های زیر پاسخ دهید. (آ) با افزایش دما انحلال پذیری این ماده چه تغییری می کند؟ (ب) اگر ۹ گرم پتاسیم کلرات در دمای ۲۰°C در ۱۰۰ گرم آب حل شده باشد، چه محلولی به دست می آید؟ (سیرشده، سیرنشده، فرا سیرشده) (پ) اگر دمای ۲۰۰ گرم محلول سیرشده پتاسیم کلرات را از ۶۰°C به ۴۰°C کاهش دهیم، چند گرم پتاسیم کلرات رسوب خواهد کرد؟ 	آ ب پ