

پاسخ صحیح هر سوال را از قسمت پاسخنامه انتخاب کنید

ردیف	سوالات	پاسخنامه
۱	درصد جرمی حل شونده را در محلول روبه‌رو محاسبه کنید. (هر ذره حل شونده هم‌ارز با ۰/۰۴ مول و جرم مولی آن 75 g.mol^{-1} است.) از تغییر حجم محلول صرف‌نظر کنید.	
۲	سازمان بهداشت جهانی مقدار مجاز یون فلوئورید را در آب آشامیدنی $1/22 \text{ ppm}$ - $0/7$ اعلام کرده است. اگر در ۲۰۰ گرم از یک نمونه آب ۰/۱۶ میلی‌گرم یون فلوئورید وجود داشته باشد، آیا این آب برای آشامیدن مناسب است؟ چرا؟	
۳	۱۰ گرم سدیم نیترات را در ۴۰ گرم آب حل می‌کنیم. درصد جرمی سدیم نیترات را محاسبه کنید.	
۴	در هر مورد گزینه مناسب را انتخاب کنید. (آ) بیشترین کاربرد NaCl در (تهیه فلز سدیم / تغذیه جانوران) است. (ب) Mg(OH)_2 یک ماده جامد و (محلول / نامحلول) در آب است. (پ) برای بیان غلظت محلول‌های بسیار رقیق از (ppm / درصد جرمی) استفاده می‌شود. (ت) ضد یخ مخلوطی (همگن / ناهمگن) است.	