

درستی یا نادرستی جملات زیر را تعیین کرده و شکل صحیح موارد نادرست را بنویسید.

۶۹- عوامل تعیین کننده انحلال پذیری ترکیب‌های یونی در آب، سه عامل نوع، دما و فشار هستند.

۷۰- دما مهم‌ترین عامل مؤثر بر انحلال پذیری ترکیب‌های یونی در آب است.

۷۱- انحلال پذیری همه ترکیب‌های یونی با افزایش دما افزایش می‌یابد.

۷۲- دما بر روی انحلال پذیری NaCl در آب تأثیری ندارد.

۷۳- با گرم کردن محلول سیرشده لیتیم سولفات، مقداری از  $Li_2SO_4$  ته‌نشین شده، یک محلول سیرشده در دمای جدید تشکیل می‌شود.

۷۴- ضریب دما در معادله انحلال پذیری  $NaNO_3$  بزرگ‌تر از ضریب دما در معادله انحلال پذیری KCl است.

به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

۷۵- با توجه به نمودار روبه‌رو، اگر در ۱۰۰ g آب در دمای  $70.5^\circ C$  ۷۰ گرم

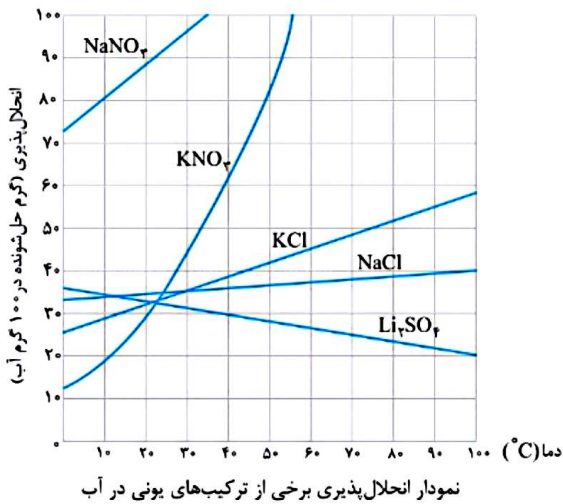
نمک پتاسیم نیترات حل شده باشد:

محلول سیرشده است.

محلول سیرنشده است و حدود ۱۳ گرم دیگر از این نمک را می‌تواند

در خود حل کند.

حدود ۱۳ گرم از آن ته‌نشین شده و محلول سیرشده به دست می‌آید.



۷۶- با توجه به نمودار روبه‌رو:

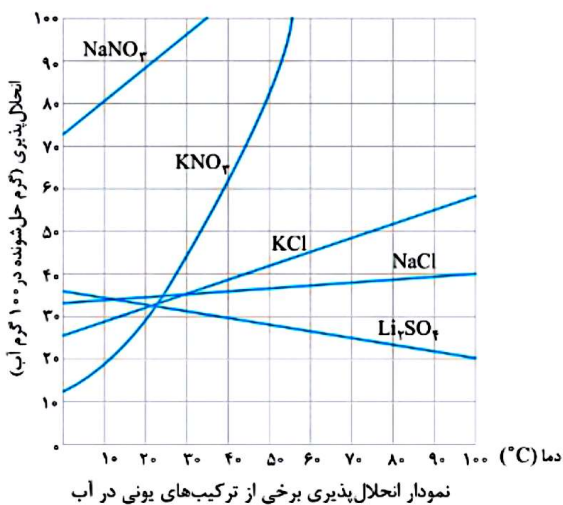
الف) اثر دما بر انحلال پذیری  $KNO_3$  بیشتر است یا KCl؟

ب) اثر دما بر انحلال پذیری کدام نمک ناچیز است؟

پ) در دمای  $30^\circ C$  انحلال پذیری کدام ماده بیشتر است؟

ت) در دمای  $60^\circ C$ ، با حل کردن ۴۰ گرم KCl در ۱۰۰ گرم آب چه محلولی به دست می‌آید؟

ث) در چه دمایی انحلال پذیری  $Li_2SO_4$ ، حدود ۳۰ گرم در ۱۰۰ گرم آب است؟



۷۷- با توجه به نمودار مقابل:

الف) نقطه‌های A، B و C به ترتیب چه نوع محلولی را نشان می‌دهند؟

ب) با گرم کردن ۱۶۰ گرم محلول سیرشده از دمای  $50^\circ C$  تا دمای  $60^\circ C$ ،

محلول چند گرم نمک دیگر را می‌تواند در خود حل کند؟

پ) با سرد کردن ۴۰ گرم محلول سیرشده از دمای  $70^\circ C$  تا دمای  $50^\circ C$  چند گرم نمک ته‌نشین می‌شود؟

