



هم کلاسی
Hamkelasi.ir

۱- در جابجایی خالی کلمه مناسب بنویسید:

الف) آب و الکل یک محلول مایع در مایع است.

ب) هر چه اندازه‌ی ذرات ماده‌ی حل‌شونده کوچکتر باشد، سرعت حل‌شدن آن بیشتر می‌شود.

ج) به مخلوط‌های کینواخت مخلوط گفته می‌شود.

د) معمولاً هر چه دما یک محلول را بیشتر کنیم، سرعت حل‌شدن بیشتر می‌شود.

۲- با (ص) و (خ) درست و نادرست عبارت‌ها را مشخص کنید:

الف) مخلوط آب و الکل شفاف است. (✓)

ب) همگی مخلوط‌ها برای جانداران و طبیعت مفید هستند. (X)

ج) در مخلوط، مواد خاصیت‌های اولیه خود را حفظ می‌کنند. (✓)

د) بیشتر مواد در دنیای اطراف ما به صورت مخلوط هستند. (✓)

۳- جدول را کامل کنید:

آب در روغن	یک مخلوط غیرکینواخت مایع در مایع
آب و الکل	یک مخلوط کینواخت مایع در مایع

۴- دو مورد از عوامل مؤثر بر سرعت حل‌شدن مواد در آب را نام ببرید:

گرمای - اندازه‌ی ذرات

۵- مخلوطی از ماسه و سنگ و آب وجود دارد، چه راهی برای جداسازی آن‌ها پیشنهاد می‌کنید؟

استفاده از روش صاف کردن ماسه را از مخلوط جدا کنیم. کاغذ صافه، آه یا آبگیر مبل از بخار کردن به‌دست‌آید حل‌شده در آن را از مایع جدا کرد.

۶- در روش حجم جابجایی خطوط هاراشام بپسید و برای هر کدام یک مثال بزنید: ^۷
 ۱- صاف کردن = آگلشن کردن، برنج، صاف کردن چای

۲- تبخیر = غلظت دادن

۷- "برما چه اثری بر حل شدن مواد در آب دارد؟"
 "برما باعث می شود که سرعت حل شدن مواد تبخیر شود مثلاً این یک شکر در آب
 گرم زودتر از آب سرد حل می شود."

۸- چه عواملی بر سرعت حل شدن مواد در آب تأثیر دارند؟ (دو مثال بزنید)
 "برما = جای تبخیر (چای گرم زودتر تبخیر می شود تا جای سرد)"

اندازه ی ذرات = حل شدن نبات درشت دیرتر از نبات خرد یا پودر شده صورت
 می گیرد

۹- با توجه به مقدار زیر به سوالات در آب (صفت)

الف) در این نمودار رابطه ی بین نوع آب و زمان لازم برای حل
 شکر را بنویسید. رابطه مستقیم دارد
 هرچه آب داغ تر باشد میزان شکر تبخیر حل می شود

ب) در کدام آب شکر تبخیر
 حل می شود؟ آب داغ

