

تست های کنکوری شیمی ۱ فصل اول با پاسخ

۱- کدام یکا از یکاهای سیستم بین المللی (SI) است؟

(سراسری ۸۴)

(۱) ژول (J)

(۲) کالری (Cal)

(۳) لیتر (L)

(۴) درجه سلسیوس ($^{\circ}\text{C}$)

جواب = گزینه ی ۱

۲- میانگین مصرف آشکار آب برای هر نفر در روز، حدود چند لیتر است؟

(سراسری ۸۳)

(۱) ۱۰۰ (۲) ۳۰۰ (۳) ۴۰۰ (۴) ۵۰۰

جواب = گزینه ۲

۳- کدام خاصیت آب، جزء ویژگی های آن نیست؟

(سراسری ۸۸ - نوبت عصر)

۱- شفاف و روان بودن

۲- داشتن گرمای تبخیر بالا

۳- داشتن کشش سطح زیاد

۴- افزایش حجم بر اثر انجماد

جواب = گزینه ۱

۴- کدام مطلب در مورد آب نادرست است؟

(سراسری ۸۳)

۱- مولکول آب قطبی است.

۲- فرمول شیمیایی آن H_2O است.

۳- مولکول آن خمیده است.

۴- هنگام یخ زدن کاهش حجم دارد.

جواب = گزینه ۴

۵- با کاهش دما انحلال پذیری اکسیژن و پتاسیم نیترات چه تغییری می کند؟

(سراسری ۸۵)

۱- افزایش- افزایش ۲- کاهش- کاهش ۳- کاهش-افزایش ۴- افزایش- کاهش

جواب = گزینه ۴

۶- سختی موقت آب ، به علت وجود کدام ماده حل شده در آن است و چگونه می توان آن را برطرف کرد؟

(سراسری ۸۸-نوبت صبح)

۱- کلسیم کلرید- گرما دادن

۲- کلسیم هیدروژن کربنات- گرما دادن

۳- کلسیم کلرید- استفاده از سدیم کربنات

۴- سدیم هیدروژن کربنات- استفاده از سدیم هیدروکسید

جواب = گزینه ۲

۷- وجود کدام کاتیون در آب ، سبب آلودگی آن نمی شود؟

(سراسری ۸۸ نوبت عصر)

$Cd^{2+} - 4$ $Pb^{2+} - 3$ $Ca^{2+} - 2$ $Hg^{2+} - 1$

جواب = گزینه ۲

۸- کدام یک در باز کردن گرفتگی مجرای فاضلاب به کار می روند؟

(سراسری ۸۷ عصر)

$NaOH$ و HCl - 2 KOH و HCl - 1

$NaOH$ و H_2SO_4 - 4 KOH و H_2SO_4 - 3

جواب = گزینه ۲

۹- برای جلوگیری از رشد جلبک ها در منبع آب تصفیه شده، از کدام ماده استفاده می شود؟

(سراسری ۸۴)

۱- کات کبود ۲- سدیم کلرید ۳- زاج سبز ۴- گاز کلر

جواب = گزینه ۱

۱۰- کدام یک از کارهای اختیاری در تصفیه فاضلاب شهری نیست؟

(سراسری ۸۷)

۱) کلرزنی

۲) تنظیم PH

۳) حذف مواد سمی

۴) حذف یون های خطرناک

۱۱- باران های اسیدی باعث سختی آب های زیرزمینی و حاصلخیزی

خاک می شوند؟

(سراسری ۸۵)

۱- افزایش-افزایش ۲- کاهش- کاهش ۳- کاهش-افزایش ۴- افزایش-کاهش

جواب = گزینه ۴

www.irankonkur.com