



غلظت، درصد جرمی و ppm

- 1) در 400 گرم محلول 12.5% سولفوریک اسید چند گرم آب وجود دارد؟
- 2) یک صافی تصفیه آب آشامیدنی ظرفیت جذب حداکثر 200 گرم یون نیترات را دارد. با استفاده از این صافی حداکثر چند کیلوگرم آب شهری دارای 100ppm یون نیترات را می توان به طور کامل تصفیه کرد؟
- 3) چند گرم سدیم هیدروکسید جامد به 400 میلی لیتر محلول سدیم هیدروکسید با چگالی 1.25 g/ml و درصد جرمی 20% اضافه کنیم تا محلول 50% جرمی سدیم هیدروکسید داشته باشیم؟
- 4) به 40 گرم محلول 20% جرمی سدیم هیدروکسید در آب، 160 گرم محلول 15% جرمی آن را می افزاییم. درصد جرمی محلول نهایی؟
- 5) چند گرم محلول سدیم کلرید با غلظت 150 ppm را با 100 گرم محلول سدیم کلرید با غلظت 400ppm مخلوط کرده تا غلظت محلول حاصل، 200 ppm باشد؟
- 6) چند گرم آب به 5 گرم اتانول خالص اضافه کنیم تا محلول 16% جرمی اتانول حاصل شود؟
- 7) 15 گرم سدیم کلرید را در 35 گرم آب حل می کنیم. درصد جرمی سدیم کلرید در محلول حاصل را محاسبه کنید.

※اول تمارین سر کلاس رو مرور کنید. بعد روی این تمارین با دقت زیاد وقت بذارین و خودتون رو برای کوییز هفته آینده آماده کنید.

خسته نباشید 😊