

تکلیف شماره یک

1- در دمای 210 درجه سانتیگراد و فشار 1907.7 کیلوپاسکال حجم مایع و بخار اشباع آب را محاسبه و مقادیر محاسبه شده را با مقادیر جدول بخار آب مقایسه کنید. آب در این شرایط در حالت اشباع قرار دارد.

2- مخلوط نرمال هگزان و نرمال هپتان در فشار 1 بار و دمای 20 درجه سانتیگراد در حالت مایع قرار دارد. حجم یک مول محلول با جزء مولی برابر را محاسبه کنید.

3- مخلوط متان و اتان در فشار 1 بار و دمای 20 درجه سانتیگراد در حالت گاز قرار دارد. حجم یک مول محلول با جزء مولی برابر را محاسبه کنید.

مسائل فوق را با هر دو معادله حالت Soave-Redlich-Kwong و Peng-Robinson حل کنید.