

1- برای هر یک از مثال های زیر **نوع و حالت مخلوط یا نوع ماده خالص** را تعیین کنید؟

- 1- آب نمک () 2- هوای پاک ()
3- سرکه () 4- سکه ()
5- آمونیاک () 6- نیتروژن ()
7- نوشابه () 8- آب آشامیدنی ()
9- طلای زینتی () 10- آمالگام ()
11- سنگ پا () 12- بخار آب در هوا ()
13- دوده در هوا () 14- تنتور ید ()

2- برای هر یک از موارد زیر یک مثال بیان کنید؟

- 1- ماده خالص ترکیب
2- مخلوط همگن مایع در مایع.....
3- مخلوط همگن جامد در مایع.....
4- مخلوط ناهمگن مایع در جامد.....
5- مخلوط ناهمگن گاز در جامد.....
6- مخلوط همگن مایع در گاز.....
7- ماده خالص عنصر نافلز دو اتمی.....
8- مخلوط همگن جامد در گاز.....
9- ماده خالص عنصر نافلز مولکول هشت اتمی.....
10- مخلوط همگن جامد در جامد.....

3- **اساس جداسازی** هر وسیله را بنویسید؟

- الف- سانتریفیوژ () ب- تصفیه خون () ج- کمباین ()
د- تصفیه آب () ه- دکانتور () و- قیف و کاغذ صافی ()

4- جدول زیر را کامل کنید؟

اساس جداسازی	روش جداسازی	نام مخلوط
		آب گل آلود
		آب و الکل
		آب و شکر هدف تهیه شکر
		براده آهن و خاک اره
		اجزای نفت
		نمک در آب هدف تهیه نمک
		تهیه آب مقطر
		اجزای شیر
		کاه و گندم
		شن و ماسه
		روغن و آب
		اجزای خون
		نشاسته و آب سرد
		براده نیکل و پودر زغال
		آبگیری از ماست
		گوگرد در آب
		عدس در آب
		نوشابه گاز دار

5- کدام یک از گزینه های زیر مخلوط همگن نیست؟

1- آب گل آلود 2- آب مقطر 3- آب شهری 4- آب و نمک

6- کدامیک از گزینه های زیر سوسپانسیون است؟

1- کات کبود در آب 2- نوشابه 3- شربت شیر منیزی 4- مه

7- کدام گزینه یک محلول است؟

1- فولاد 2- آب مقطر 3- شیر 4- شکر

8- از بین مواد زیر کدام ناپایدار است؟

1- آب و نمک 2- دوغ 3- مس سولفات 4- آجیل

9- جدول زیر را کامل کنید؟

مواد دارای $PH < 7$	مواد دارای $PH > 7$

10- جدول را کامل کنید؟

نام محلول	حلال	حل شونده	دلیل حلال بودن
آب نمک			
فولاد			
سرکه			
الکل 90%			
مس سولفات در آب			
طلای زینتی			
الکل 30%			
الکل 50%			
تنتور ید			
هوای پاک			

11- مفاهیم زیر را تعرف کنید؟

الف- سوسپانسیون (تعلیقه) =

ب- امولسیون =

پ- مخلوط همگن =

ت- مخلوط ناهمگن =

ث- حلال =

ج- حل شونده =

