

Хемија

1.	Повежи поступке раздвајања састојака смеше са њиховим значењем:	
	декантовање филтрирање кристализација евапорација дестилација рафинација крековање	одливање цеђење издвајање чврстих супстанци из хомогених смеша испаравање пречишћавање уклањање непожељних састојака смањење броја угљоводоника
2.	Повежи врсту хемијске везе са елементима, агрегатним стањем, тачком кључања и електропроводљивошћу: атоми неметала, висока тачка кључања, чврсто стање, течно или гасовито стање, проводе струју, атоми метала и неметала, ниска тачка кључања, не проводе струју	
	ковалентна веза	јонска веза
3.	Заврши хемијске реакције: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{Zn} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{MgCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$ $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$	
4.	Сваком једињењу допиши његов назив из свакодневног живота: кухињска со, конзерванс, шећер, плави камен, сода бикарбона, кречњак, гипс.	
	натријум-хлорид _____ калцијум-карбонат _____ натријум-хидроген карбонат _____ калцијум-сулфат дихидрат _____ бакарII-сулфат пентахидрат _____ етанска киселина _____ угљени хидрат _____	
5.	рН скала има вредност од ____ до ____, а инструменти којима се мери називају се _____.	
6.	У састав органских једињења улазе следећи елементи: _____, _____, _____, _____, _____.	
7.	Назив хемијске реакције повежи са њеним објашњењем:	
	адисија супституција оксидација хидратација дехидратација	реакција одузимања воде реакција добијања једног већег молекула комбинацијом два или више мањих молекула реакција адисије воде на угљоводоник реакција у којој се један атом водоника замењује другим атомом неког елемента процес отпуштања електрона са неког атома
8.	Сапуни се праве од _____, а детерџенти од _____.	

9.	Повежи врсте шећера са пореклом:		
	домаћи шећер		млеко
	лактоза		јетра
	глукоза		шећерна репа и шећерна трска
	фруктоза		пасуљ и кромпир
	скроб		памук
	гликоген		грожђе
	целулоза		воће и мед
10.	Витамини имају своју улогу и могу се наћи у храни:		
	A	нервни систем	житарице
	B1	синтеза хормона	кикирики, банана
	B2	имунитет	млеко, риба
	B6	коагулација	квасац, житарице, сунцокрет, цигерица
	B12	пигментација	воће и поврће
	C	чуло вида	шаргарепа
	D	рад срца	јогурт, зелено поврће, рибље уље
	E	метаболизам	млеко, јаја
	K	кожа, очи	сунцокрет, бадем, лешник