

## Kémia mintatétel

1. A mellékelt periódusos rendszeren bejelöltünk egy oszlopot.
  - a) jellemezd az oszlop fontos elemeit, jelentőségüket
  - b) sorolj fel néhány olyan vegyületet, amelyet a csoport valamelyik eleme alkot,
  - c) írd fel néhány olyan kémiai változás egyenletét, amelyben a csoport valamelyik eleme részt vesz!
  
2. Az alábbi kísérlet során milyen változásokat figyelhetünk meg? Írd le a kémiai változás egyenletét! Milyen reakciótípusba sorolható a fellépő változás? Hogyan hajtanád végre a kísérletet?  
A kísérlet: ammónia és víz reakciója.
  
3. Értelmezd az alábbi fogalompárok tagjait! Példát is említs!  
a) atomrács – molekularács  
b) oldat – elegy

### A periódusos rendszer

	I.A															VIII.A			
1	1	II.A											III.A	IV.A	V.A	VI.A	VII.A	2	
	H																	He	
2	3	4											5	6	7	8	9	10	
	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne	
	7	9											11	12	14	16	19	20	
3	11	12	III.B	IV.B	V.B	VI.B	VII.B	VIII.B	VIII.B	VIII.B	VIII.B	I.B	II.B	13	14	15	16	17	18
	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar	
	23	24											27	28	31	32	35,5	40	
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
	39	40	45	48	51	52	55	56	59	59	63,5	65	70	73	75	79	80	84	
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	
	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
	85	88	89	91	93	96	98	101	103	106	108	112	115	119	122	128	127	131	
6	55	58	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	
	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
	133	137	139	178	181	184	186	190	192	195	197	201	204	207	209				
7	87	88	89	104	105	106	107	108	109										
	Fr	Ra	Ac	Db	Jl	Rf	Bh	Hn	Mt										

  

6	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
7	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

  

Rendszám	6
Vegyjel	C
Kerekített relatív atomtömeg	12