

Domáca úloha Väzby 1

Milí ôsmaci, túto úlohu si môžete aj vytlačiť a riešiť rovno na papier.

Vypočítajte a určte, aká je to väzba (elektronegativity máte uvedené v tabuľke):

Vzor: Li – F	$x_{\text{Li}} = 0,98$	$x_{\text{F}} = 3,98$	$3,98 - 0,98 = 3$	iónová väzba
--------------	------------------------	-----------------------	-------------------	--------------

1. Ca – S

2. Rb – Cl

3. H – Br

4. Cu – O

5. Cl – Cl

6. Co – S

7. Sn – O

8. Cl – O

9. Hg – Cl

10. Fe – F

Skupina Periódna	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H 2.20																He		
2	Li 0.98	Be 1.57												B 2.04	C 2.55	N 3.04	O 3.44	F 3.98	Ne
3	Na 0.93	Mg 1.31												Al 1.61	Si 1.90	P 2.19	S 2.58	Cl 3.16	Ar
4	K 0.82	Ca 1.00	Sc 1.36	Ti 1.54	V 1.63	Cr 1.66	Mn 1.55	Fe 1.83	Co 1.88	Ni 1.91	Cu 1.90	Zn 1.65	Ga 1.81	Ge 2.01	As 2.18	Se 2.55	Br 2.96	Kr 3.00	
5	Rb 0.82	Sr 0.95	Y 1.22	Zr 1.33	Nb 1.6	Mo 2.16	Tc 1.9	Ru 2.2	Rh 2.28	Pd 2.20	Ag 1.93	Cd 1.69	In 1.78	Sn 1.96	Sb 2.05	Te 2.1	I 2.66	Xe 2.6	
6	Cs 0.79	Ba 0.89	*	Hf 1.3	Ta 1.5	W 2.36	Re 1.9	Os 2.2	Ir 2.20	Pt 2.28	Au 2.54	Hg 2.00	Tl 1.62	Pb 2.33	Bi 2.02	Po 2.0	At 2.2	Rn	
7	Fr 0.7	Ra 0.9	**	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og	
Lantanoidy	*	La 1.1	Ce 1.12	Pr 1.13	Nd 1.14	Pm 1.13	Sm 1.17	Eu 1.2	Gd 1.2	Tb 1.1	Dy 1.22	Ho 1.23	Er 1.24	Tm 1.25	Yb 1.1		Lu 1.27		
Aktinoidy	**	Ac 1.1	Th 1.3	Pa 1.5	U 1.38	Np 1.36	Pu 1.28	Am 1.13	Cm 1.28	Bk 1.3	Cf 1.3	Es 1.3	Fm 1.3	Md 1.3	No 1.3		Lr		

Periodická tabuľka elektronegativity podľa Paulingovej stupnice

Kuk. ☺ Over si správne výsledky:

1. KP

2. I

3. KP

4. KP

5. KN

6. KP

7. KP

8. KN

9. KP

10. I