

## Lembar Catatan Siswa Pelajaran 1 – Dasar-dasar Ikatan Atom

Lingkari unsur-unsur yang terdapat dalam ikatan logam pada Tabel Periodik di bawah ini

1	2																	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H																	B	C	N	O	F	Ne			
3	4																	13	14	15	16	17	18			
2	Li	Be																	Al	Si	P	S	Cl	Ar		
11	12																	31	32	33	34	35	36			
3	Na	Mg																	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr		
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36									
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr								
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54									
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe								
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86									
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn								
87	88	89	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118									
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og								
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71													
8	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu												
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104												
9	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr												

Dua kekuatan apa yang seimbang ketika ikatan atom terbentuk?

Mengapa penting bahwa ikatan atom kita ada pada energi minimum?

Buat sketsa ikatan ion. Apa sajakah karakteristik utama dari ikatan ini?

Buat sketsa ikatan kovalen. Apa sajakah karakteristik utama dari ikatan ini?

Material apa yang dapat ditemukan?

Buat sketsa ikatan logam. Apa yang membuatnya berbeda dari ikatan kovalen atau ion kita?

Mengapa kita mengklasifikasikan ikatan Van der Waals sebagai ikatan sekunder daripada ikatan primer?

Sifat apa yang dipengaruhi oleh ikatan atom? Bagaimana?