

Institutionen för Biovetenskap

TENTAMEN

Kurs Kemi 1, behörighetsgivandekurs

Examinationsmoment Salstentamen

Kurskod Ke007B

Högskolepoäng för examinationsmomentet 6fup

Datum 2024-08-29

Tentamenstid 8.15-12.30

Ansvarig lärare Patric Nilsson/Magnus Fagerlind

Berörda lärare Patric Nilsson/Magnus Fagerlind

Hjälpmedel/bilagor Valfri miniräknaren

Övrigt Alla svar ska anges i tentamensformuläret. Svar angivna på lösblad beaktas INTE

Anvisningar

- ☐ Ta nytt blad för varje lärare
- ☐ Ta nytt blad för varje ny fråga
- ☒ Skriv endast på en sida av papperet.
- ☒ Skriv namn och personnummer på samtliga inlämnade blad.
- ☒ Numrera lösbladen löpande.
- ☒ Använd inte röd penna.
- ☒ Markera med kryss på omslaget vilka uppgifter som är lösta.

Poänggränser $U < 36 \leq G < 48 \leq VG$

Skrivningsresultat bör offentliggöras inom 18 arbetsdagar

Lycka till!

Antal sidor totalt

1. Svara på följande frågor genom att ange det korrekta svaret, inklusive enhet vid storheter, i tabellen ned.

Fråga	Svar	Poäng
a) Är silverklorid lösligt i vatten?		1p
b) Vad kallas grundämnena med beteckningarna He, Ne, Ar, kr, Xe och Rn?		1p
c) Atomslaget Y har en kärna som består av 35 protoner och 37 neutroner: atomslaget Z har 35 protoner och 35 neutroner i kärnan. Är Y och Z isotoper av samma grundämne?		1p
d) Vilken eller vilka av följande molekyler är dipoler? a) Br ₂ b) H ₂ S c) HBr d) SiH ₄ e) PCl ₃ f) CS ₂		1p
e) Nämn 3 ut av 7 diatomiska element		1p
f) Beräkna massan av 3,6 mol CaCl ₂		1p
g) Beräkna molmassan för magnesiumdivätefosfat, Mg ₃ (H ₂ PO ₄) ₂		1p
h) Betrakta grundämnena i den tredje perioden. Vilken av följande egenskaper ökar INTE när man går från vänster mot höger i perioden? a) Protontalet b) Totala antalet elektroner c) Antalet elektroner i det yttersta skalet d) Atommassan e) Antalet elektronskal		1p
i) Vid ett experiment upphettades 1,50 g kristalliserat kopparsulfat, CuSO ₄ x 5H ₂ O tills allt kristallvatten hade bildat vattenånga. Beräkna massan för det vattenfria kopparsulfatet som var kvar		1p
j) Grundämne nr 35, Br, reagerar med grundämne nr 55, Cs. Då bildas ett fast ämne. Vilket av följande påståenden om detta ämne är korrekta a) I fast form är ämnet en god ledare för elektricitet b) Ämnet innehåller två slags joner, vilkas antal förhåller sig som 1:1 c) I smält tillstånd är ämnet en god ledare för elektrisk ström d) Om kristaller av ämnet utsätts för slag, delas de i mindre kristaller		1p
k) Beräkna pH i 0,00001 mol/dm ³ HCl		1p
l) Vilket oxidationstal har krom i CrO ₃ ?		1p
m) 0,229 gram av ett gasformigt ämne har volymen 143 cm ³ vid 40° C och 95,8 kPa. Beräkna ämnets molmassa.		1p

2. Namnge följande jonföreningar (2p)

a)	CuSO ₄	
b)	MgCO ₃	

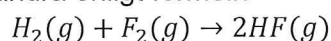
Namnge följande föreningar av icke-metaller (2p)

c)	N ₂ O ₃	
d)	Cl ₂ O ₇	

3. Komplettera tabellen nedan (3p)

2C ₂ H ₆	+7O ₂	→ 4CO ₂	+ 6H ₂ O
1 mol			
		6 mol	
	0,35 mol		

4. Väte och fluor reagerar med varandra enligt formeln



Vilket eller vilka av följande påståenden är korrekta? (3p)

- a) Väte oxideras i reaktionen
- b) Fluor reduceras i reaktionen
- c) OT är noll för väte i H₂
- d) OT är +I för fluor i HF
- e) OT är noll för fluor i F₂
- f) Väte är oxidationsmedel i reaktionen

5. Du vill använda 0,250 mol/dm³ NaOH för att neutralisera 50,0 cm³ svavelsyra, H₂SO₄ med koncentrationen 0,150 mol/dm³. Då bildas natriumsulfat och vatten.

a) Skriv en formel för den kemiska reaktionen. (1p)

b) Beräkna volymen (i milliLiter) NaOH-lösning som går åt. (3p)

6. a. Förklara skillnaden mellan en galvanisk cell och en elektrolyscell. (4p)

b. Vilka av följande metaller; Au, Fe, Hg, Ca, Cu, Sn, Pt och Mg är väteutdrivande? (2p)

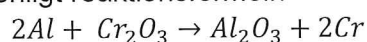
c. Vilka av följande metaller; Au, Fe, Hg, Ca, Cu, Sn, Pt och Mg är ädla metaller? (1p)

7. Skriv elektronformeln (Lewis-strukturen) som visar hur elektronerna fördelar sig på atomerna i Karbonatjonen, CO_3^{2-} . Är molekyl en dipol eller inte? (3p)

8. Gasol i små gasbehållare innehåller bl.a. butan. Skrivformeln (balanserad) för fullständig förbränning av butan. (2p)

Instruktioner för resterande uppgifter 1. Fullständiga och tydliga UTRÄKNINGAR måste redovisas 2. Ange korrekt antal VÄRDESIFFROR i svaret. Fel leder till avdrag på 0,25 poäng. 3. Ange ENHETEN i svaret. Fel leder till avdrag på 10% av poängen

9. Metallen krom kan framställas enligt reaktionsformeln



Du använder ett stort överskott av aluminium vid framställningen. Hur stor massa aluminium ska du ta för att framställa 50 gram krom om du vill att det ska vara 3 gånger den ekvivalenta massan aluminium, dvs 3 gånger den massa aluminium som det teoretiskt behövs (3p)

10. Bindningsenergin för vätemolekyler, H_2 , är 436 kJ/mol, för fluormolekyler, F_2 , 158 kJ/mol och för vätefluoridmolekyler, HF , 562 kJ/mol.

a) Beräkna värmeenergin som frigörs i reaktionen (2p)

b) Beräkna värmeenergin som frigörs när 1 mol HF bildas av grundämnena (2p)

11. Du har 0,050 mol/dm³ $\text{Ba}(\text{OH})_2$ och vill framställa 5 liter 0,0030 mol/dm³ $\text{Ba}(\text{OH})_2$. Vilken volym (i milliliter) ska du då ta av lösningen med koncentrationen 0,050 mol/dm³? (3p)

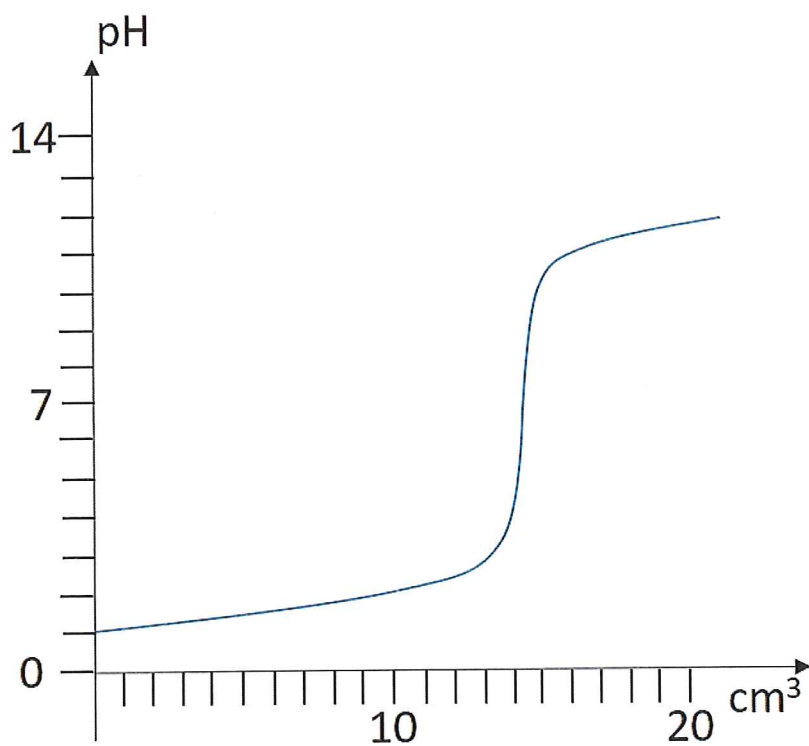
12. En behållare som har volymen 6,00 dm³ innehåller vätgas, H_2 , med temperaturen 25 °C och trycket 101,3 kPa. Vid detta tryck och denna temperatur är gasmolvolymen 24,5 dm³/mol.

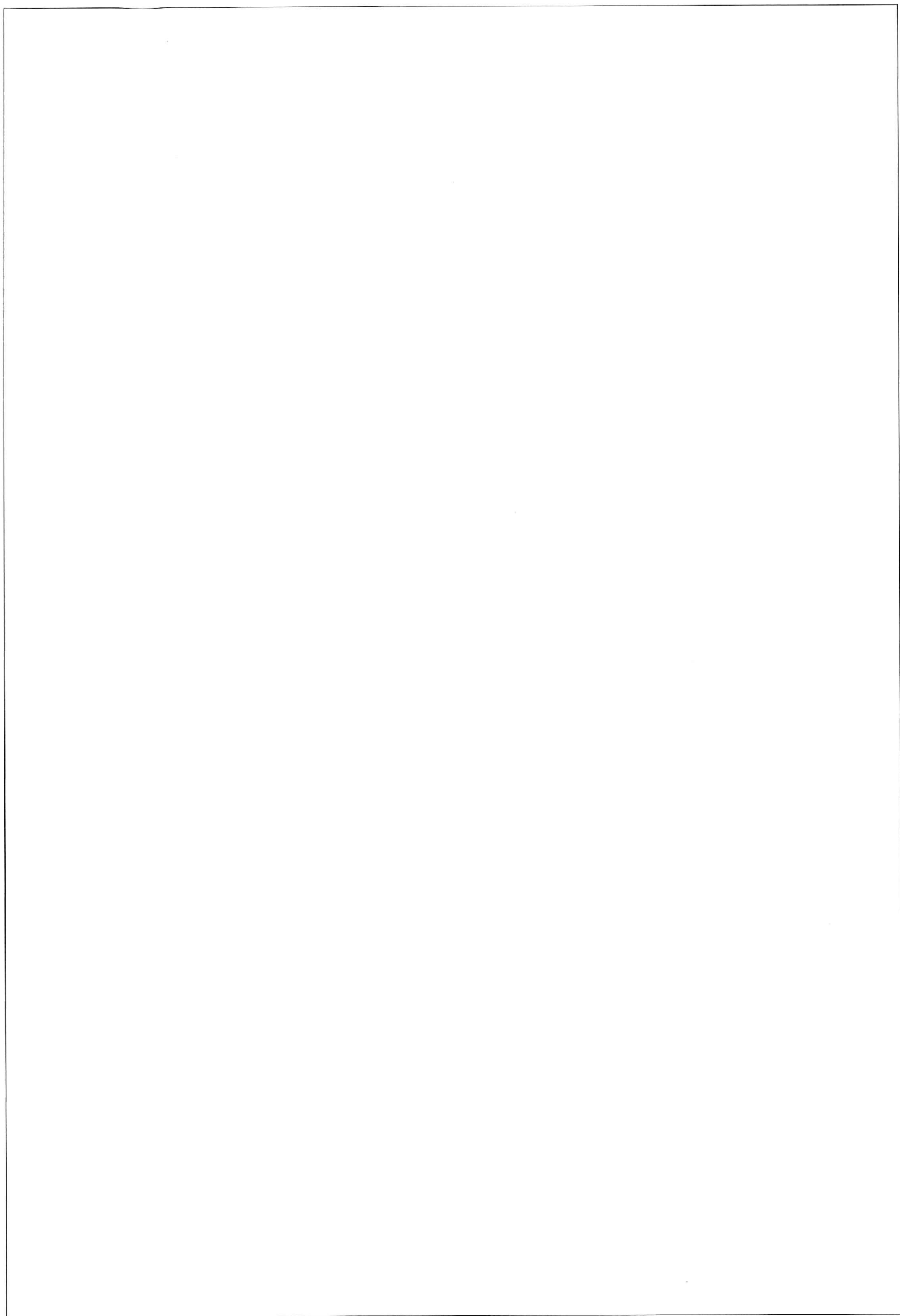
a) Vilken är substansmängden vätgas? (2p)

b) Vilken är massan av vätgas? (2p)

13. Antag att vi löser upp koppar i varm, utspädd salpetersyra. Utgångsämnen är Cu och HNO_3 , produkterna är NO, H_2O och en vattenlösning av $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$. Balansera reaktionen (Tips: skriv och balansera reaktionen med Oxidationstalsmetoden) (4p)

14. $10,0 \text{ cm}^3$ av saltsyra av okänd koncentration titreras med $0,100 \text{ mol/dm}^3$ NaOH (natriumhydroxid) samtidigt som pH registreras, se följande diagram nedan. Beräkna saltsyrans koncentration (3p)





Formelsamling och tabeller

henrik.thilander@his.se



HÖGSKOLAN
I SKÖVDE

Konstanter

$$N_A = 6,022 \cdot 10^{23} / \text{mol}$$

$$R = 8,31 \text{ N} \cdot \text{m} / \text{mol} \cdot \text{K} \quad (\text{J} / \text{mol} \cdot \text{K})$$

$$1 \text{ u} = 1,661 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

Formler

$$M = m/n$$

$$c = n/V$$

$$m = c \cdot V \cdot M$$

$$c_1 \cdot V_1 = c_2 \cdot V_2$$

$$q = c \cdot m \cdot \Delta T$$

$$\Delta G = \Delta H - T \cdot \Delta S$$

$$pV = nRT$$

$$V = V_m \cdot n$$

$$V_m \text{ vid NTP} = 22,414 \text{ dm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$V_m \text{ vid } 101,3 \text{ kPa och } 25^\circ \text{C} = 24,5 \text{ dm}^3 \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$E = e^\circ_{\text{pluspol}} - e^\circ_{\text{minuspol}}$$

$$A = \varepsilon \cdot c \cdot l$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a - \log \frac{c(\text{syra})}{c(\text{bas})}$$

$$H^+ = K_a \cdot \frac{c(\text{syra})}{c(\text{bas})}$$

Alkaner

Metan	CH ₄
Etan	C ₂ H ₆
Propan	C ₃ H ₈
Butan	C ₄ H ₁₀
Pentan	C ₅ H ₁₂
Hexan	C ₆ H ₁₄
Heptan	C ₇ H ₁₆
Oktan	C ₈ H ₁₈
Nonan	C ₉ H ₂₀
Dekan	C ₁₀ H ₂₂

Elektrokemiska spänningsserien

K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Sn, Pb, H, Cu, Hg, Ag, Au, Pt

Löslighetsregler

Löslig om saltet innehåller:	Olöslig om saltet innehåller:
NH ₄ ⁺ , Li ⁺ , Na ⁺ , K ⁺ NO ₃ ⁻ , C ₂ H ₃ O ₂ ⁻ (acetat)	CO ₃ ²⁻ , S ²⁻ , PO ₄ ³⁻ , OH ⁻
Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻	Ag ⁺ , Pb ²⁺ , Hg ₂ ²⁺
SO ₄ ²⁻	Ba ²⁺ , Pb ²⁺ , Ca ²⁺ , Sr ²⁺

Normalpotentialer

Oxform + ne ⁻	⇌	Redform	e ⁻ (V)
Li ⁺ (aq) + e ⁻		Li(s)	-3,04
K ⁺ (aq) + e ⁻		K(s)	-2,92
Ca ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Ca(s)	-2,76
Na ⁺ (aq) + e ⁻		Na(s)	-2,71
Mg ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Mg(s)	-2,38
Al ³⁺ (aq) + 3e ⁻		Al(s)	-1,66
2H ₂ O(l) + 2e ⁻		H ₂ (g) + 2OH ⁻ (aq)	-0,83
Zn ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Zn(s)	-0,76
Cr ³⁺ (aq) + 3e ⁻		Cr(s)	-0,74
Fe ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Fe(s)	-0,41
Cd ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Cd(s)	-0,40
PbSO ₄ (s) + H ⁺ + 2e ⁻		Pb(s) + HSO ₄ ⁻	-0,36
Ni ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Ni(s)	-0,23
Sn ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Sn(s)	-0,14
Pb ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Pb(s)	-0,13
Fe ³⁺ (aq) + 3e ⁻		Fe(s)	-0,04
2H ⁺ (aq) + 2e ⁻		H ₂ (g)	0,00
Cu ²⁺ (aq) + 2e ⁻		Cu(s)	0,34
O ₂ (g) + 4H ⁺ + 3e ⁻		2H ₂ O	0,40
I ₂ (s) + 2e ⁻		2I ⁻ (aq)	0,54
Ag ⁺ (aq) + e ⁻		Ag(s)	0,80
NO ₃ ⁻ (aq) + 4H ⁺ (aq) + 3e ⁻		NO(g) + 2H ₂ O(l)	0,96
Br ₂ (l) + 2e ⁻		2Br ⁻ (aq)	1,07
O ₂ (g) + 4H ⁺ (aq) + 4e ⁻		2H ₂ O(l)	1,23
Cl ₂ (g) + 2e ⁻		2Cl ⁻ (aq)	1,36
MnO ₄ ⁻ (aq) + 8H ⁺ (aq) + 5e ⁻		Mn ²⁺ (aq) + 4H ₂ O(l)	1,49
Au ³⁺ (aq) + 3e ⁻		Au(s)	1,50
O ₃ (g) + 2H ⁺ (aq) + 2e ⁻		O ₂ (g) + H ₂ O(l)	2,07
F ₂ (g) + 2e ⁻		2F ⁻ (aq)	2,87

Grupp	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	
Period																		
1	H 2,1																	
2	Li 1,0	Be 1,5												B 2,0	C 2,5	N 3,0	O 3,4	F 4,0
3	Na 0,9	Mg 1,2												Al 1,6	Si 1,8	P 2,1	S 2,5	Cl 3,0
4	K 0,8	Ca 1,0	Sc 1,3	Ti 1,5	V 1,6	Cr 1,6	Mn 1,5	Fe 1,8	Co 1,9	Ni 1,8	Cu 1,9	Zn 1,6	Ga 1,6	Ge 1,8	As 2,0	Se 2,4	Br 2,8	
5	Rb 0,8	Sr 1,0	Y 1,2	Zr 1,4	Nb 1,6	Mo 1,8	Tc 1,9	Ru 2,2	Rh 2,2	Pd 2,2	Ag 1,9	Cd 1,7	In 1,7	Sn 1,8	Sb 1,9	Te 2,1	I 2,5	
6	Cs 0,7	Ba 0,9	4f	Hf 1,3	Ta 1,5	W 1,7	Re 1,9	Os 2,2	Ir 2,2	Pt 2,2	Au 2,4	Hg 1,9	Tl 1,8	Pb 1,9	Bi 1,9	Po 2,0	At 2,2	
7	Fr 0,7	Ra 0,9	5f															

Elektronegativitetsvärden

Elektronegativitet – bindningar

$\Delta > 1,8$ Jonbindning

$\Delta = 1,8-0,9$ Polär kovalent bindning

$\Delta = 0,9-0,0$ Övergång polär → svagt polär →
rent kovalent bindning

Grundämne	Tecken	Nr	Atom-massa (u)	Aluminium	Al	13	26,98153	Antimon	Sb	51	121,75
Aktinium	Ac	89	227,0278	Americium	Am	95	243,0614	Argon	Ar	18	39,948

Arsenik	As	33	74,92159
Astat	At	85	209,9871
Barium	Ba	56	137,327
Berkelium	Bk	97	247,0703
Beryllium	Be	4	9,012182
Bly	Pb	82	207,2
Bohrium	Bh	107	262,1229
Bor	B	5	10,811
Brom	Br	35	79,904
Californium	Cf	98	251,0796
Cerium	Ce	58	140,115
Cesium	Cs	55	132,9054
Copernicium	Cn	112	277
Curium	Cm	96	247,0703
Darmstadtium	Ds	110	269
Dubnium	Db	105	262,1138
Dysprosium	Dy	66	162,5
Einsteinium	Es	99	252,0829
Erbium	Er	68	167,26
Europium	Eu	63	151,965
Fermium	Fm	100	257,0951
Flerovium	Fl	114	
Fluor	F	9	18,99840
Fosfor	P	15	30,97376
Francium	Fr	87	223,0197
Gadolinium	Gd	64	157,25
Gallium	Ga	31	69,723
Germanium	Ge	32	72,61
Guld	Au	79	196,9665
Hafnium	Hf	72	178,49
Hassium	Hs	108	265
Helium	He	2	4,002602
Holmium	Ho	67	164,9303
Indium	In	49	114,82
Iridium	Ir	77	192,22

Kisel	Si	14	28,0855
Klor	Cl	17	35,4527
Kobolt	Co	27	58,9332
Kol	C	6	12,011
Koppar	Cu	29	63,546
Krom	Cr	24	51,9961
Krypton	Kr	36	83,8
Kviksilver	Hg	80	200,59
Kväve	N	7	14,00674
Lantan	La	57	138,9055
Lawrencium	Lr	103	260,1053
Litium	Li	3	6,941
Livermorium	Lv	116	
Lutetium	Lu	71	174,967
Magnesium	Mg	12	24,305
Mangan	Mn	25	54,93805
Medeleevium	Md	101	258,0986
Meitnerium	Mt	109	266
Molybden	Mo	42	95,94
Natrium	Na	11	22,98976
Neodym	Nd	60	144,24
Neon	Ne	10	20,1797
Neptunium	Np	93	237,0482
Nickel	Ni	28	58,69
Niob	Nb	41	92,90638
Nobelium	No	102	259,1009
Osmium	Os	76	190,2
Palladium	Pd	46	106,42
Platina	Pt	78	195,08
Plutonium	Pu	94	244,0642
Polonium	Po	84	208,9824
Praseodym	Pr	59	140,9076
Prometium	Pm	61	146,9151
Protaktinium	Pa	91	231,0359
Radium	Ra	88	226,0254

Rutherfordium	Rf	104	261,1087
Röntgenium	Rg	111	272
Samarium	Sm	62	150,36
Seaborgium	Sg	106	263,1182
Selen	Se	34	78,96
Silver	Ag	47	107,8682
Skandium	Sc	21	44,95591
Strontium	Sr	38	87,62
Svavel	S	16	32,066
Syre	O	8	15,9994
Tallium	Tl	81	204,3833
Tantal	Ta	73	180,9479
Teknetium	Tc	43	98,9063
Tellur	Te	52	127,6
Tenn	Sn	50	118,71
Terbium	Tb	65	158,9253
Titan	Ti	22	47,88
Torium	Th	90	232,0381
Tulium	Tm	69	168,9342
Ununoctium	Uuo	118	
Ununpentium	Uup	115	
Ununseptium	Uus	117	
Ununtrium	Uut	113	
Uran	U	92	238,0289
Vanadin	V	23	50,9415
Vismut	Bi	83	208,9803
Volfram	W	74	183,85
Väte	H	1	1,00794
Xenon	Xe	54	131,29
Ytterbium	Yb	70	173,04
Yttrium	Y	39	88,90585
Zink	Zn	30	65,39
Zirkonium	Zr	40	91,224

Grundämne	Tecken	Nr	Atom-massa (u)
Jod	I	53	126,9044
Järn	Fe	26	55,847
Kadmium	Cd	48	112,411
Kalcium	Ca	20	40,078
Kalium	K	19	39,0983

Grundämne	Tecken	Nr	Atom-massa (u)
Radon	Rn	86	222,0176
Rhenium	Re	75	186,207
Rodium	Rh	45	102,9055
Rubidium	Rb	37	85,4678
Rutenium	Ru	44	101,07

Grupp → 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18
 Period ↓

H 1 1,008		He 2 4,00	
Li 3 6,94		Be 4 9,01	
Na 11 23,0		Mg 12 24,3	
K 19 39,1		Ca 20 40,1	
Rb 37 85,5		Sr 38 87,6	
Cs 55 132,9		Ba 56 137,3	
Fr 87 223		Ra 88 226,0	