

Verbindings en Chemiese Reaksies Toets

Periodieke Tabel van die Elemente

1 1A New Original	2 2A	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H 1.00794	2 He 4.002602	3 Li 6.941	4 Be 9.012182	5 B 10.811	6 C 12.0107	7 N 14.00644	8 O 15.9994	9 F 18.9984032	10 Ne 20.1797	11 Na 22.98976928	12 Mg 24.304	13 Al 26.9815385	14 Si 28.0855	15 P 30.973761998	16 S 32.06	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948
19 K 39.0983	20 Ca 40.078	21 Sc 44.955912	22 Ti 47.867	23 V 50.9415	24 Cr 51.9961	25 Mn 54.938045	26 Fe 55.845	27 Co 58.933195	28 Ni 58.6934	29 Cu 63.546	30 Zn 65.409	31 Ga 69.723	32 Ge 72.64	33 As 74.921595	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.798
37 Rb 85.4678	38 Sr 87.62	39 Y 88.90584	40 Zr 91.224	41 Nb 92.90638	42 Mo 95.94	43 Tc 98	44 Ru 101.07	45 Rh 102.90550	46 Pd 106.42	47 Ag 107.8682	48 Cd 112.411	49 In 114.818	50 Sn 118.710	51 Sb 121.757	52 Te 127.6	53 I 126.90547	54 Xe 131.29
55 Cs 132.90545	56 Ba 137.327	57 to 71	72 Hf 178.49	73 Ta 180.9479	74 W 183.84	75 Re 186.207	76 Os 190.23	77 Ir 192.217	78 Pt 195.078	79 Au 196.96657	80 Hg 200.59	81 Tl 204.3833	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98039	84 Po 209	85 At 210	86 Rn 222
87 Fr 223	88 Ra 226	89 to 103	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 266	107 Bh 264	108 Hs 269	109 Mt 268	110 Ds 271	111 Rg 272	112 Uub 285	113 Uut 284	114 Uuq 289	115 Uup 288	116 Uuh 292	117 Uus 293	118 Uuo 294
Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.																	
Design Copyright © 1997, Michael Davis (michael@csuohio.edu) http://www.davis-chem.com/periodic																	
57 La 138.9055	58 Ce 140.116	59 Pr 140.90766	60 Nd 144.24	61 Pm 145	62 Sm 150.36	63 Eu 151.964	64 Gd 157.25	65 Tb 158.92534	66 Dy 162.500	67 Ho 164.93032	68 Er 167.259	69 Tm 168.93421	70 Yb 173.04	71 Lu 174.967	72 Hf 178.49	73 Ta 180.9479	74 W 183.84
89 Ac 227	90 Th 232.0381	91 Pa 231.03588	92 U 238.02891	93 Np 237	94 Pu 244	95 Am 243	96 Cm 247	97 Bk 247	98 Cf 251	99 Es 252	100 Fm 257	101 Md 258	102 No 259	103 Lr 262	104 Rf 261	105 Db 262	106 Sg 266

Note: The subgroup numbers 1-18 were adopted in 1984 by the International Union of Pure and Applied Chemistry. The names of elements 112-118 are the Latin equivalents of those numbers.

KIES SLEGS A, B, C OF D

VRAAG 1:

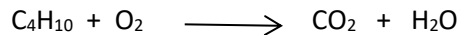
1.1) Die horisontale rye op die Periodieke Tabel word:

- A.) Groepe genoem.
- B.) Periodes genoem.
- C.) Elemente genoem.
- D.) Geen van die bogenoemde.

1.2) Element X is diatomies en reageer met element Y wat monoatomies is. As die produk 'n metaaloksied is wat met soutsuur reageer, wat is die moontlike sout wat vorm?

- A.) XCl_2
- B.) XCl
- C.) YCl
- D.) XY

1.3) Butaan brand in 'n oormaat suurstof en vorm koolstofdiksied en water.



Die reaksie word gebalanseer en dus sal:

A.) Koolstofdiksied 8 molekules vorm.

B.) 2 water molekules vorm.

C.) A en B.

D.) Geen van die bogenoemde.

(2)

1.4) Die algemene naam vir Magnesiumsulfaat is:

A.) Bytpotas.

B.) Soutsuur.

C.) Marmer.

D.) Engelse Sout.

(2)

1.5) Beskou die volgende prentjie wat die reaksie voorstel. Die deeltjies regs van die pyl word die produkte genoem. Wat word die deeltjies links van die pyltjie genoem



A.) Stowwe.

B.) Produk.

C.) Reaktante.

D.) geen van die bogenoemde.

(2)

VRAAG 2:

2.1) Definieer die term diatomiese element en gee 'n voorbeeld van 'n diatomiese element.

(2)

2.2) Skryf die formule vir roes neer.

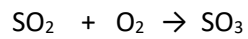
(1)

2.3) Skryf en balanseer die reaksie vir die vorming van roes.

(3)

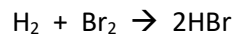
2.4) Gebruik diagramme om die volgende reaksie voor te stel.

(3)



VRAAG 3:

3.1) Beskou die vorming van HBr (waterstofbromied)



- | | |
|---|-----|
| 3.1.1) Hoeveel reaktante is daar? | (1) |
| 3.1.2) Hoeveel Waterstofbromied atome is daar gevorm? | (1) |
| 3.1.3) Noem elke reaktant. | (2) |
| 3.1.4) Hoeveel Broom atome is voor die pyl | (1) |