

HALKOGENI ELEMENTI

1 2

3 4

5 6 7 8 9 10 11 12

13 14 15 16 17 18

19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35 36

37 38 39 40 41 42 43 44 45 46 47 48 49 50 51 52 53 54

55 56 57 58 59 60 61 62 63 64 65 66 67 68 69 70 71

72 73 74 75 76 77 78 79 80 81 82 83 84 85 86

87 88 89 90 91 92 93 94 95 96 97 98 99 100 101 102 103

104 105 106 107 108 109 110 111 112 113 114 115 116 117 118

119 120 121 122 123 124 125 126 127 128 129 130 131 132 133 134 135 136 137 138 139 140 141 142 143 144 145 146 147 148 149 150 151 152 153 154 155 156 157 158 159 160 161 162 163 164 165 166 167 168 169 170 171 172 173 174 175 176 177 178 179 180 181 182 183 184 185 186 187 188 189 190 191 192 193 194 195 196 197 198 199 200 201 202 203 204 205 206 207 208 209 210 211 212 213 214 215 216 217 218 219 220 221 222 223 224 225 226 227 228 229 230 231 232 233 234 235 236 237 238 239 240 241 242 243 244 245 246 247 248 249 250 251 252 253 254 255 256 257 258 259 260 261 262 263 264 265 266 267 268 269 270 271 272 273 274 275 276 277 278 279 280 281 282 283 284 285 286 287 288 289 290 291 292 293 294 295 296 297 298 299 300 301 302 303 304 305 306 307 308 309 310 311 312 313 314 315 316 317 318 319 320 321 322 323 324 325 326 327 328 329 330 331 332 333 334 335 336 337 338 339 340 341 342 343 344 345 346 347 348 349 350 351 352 353 354 355 356 357 358 359 360 361 362 363 364 365 366 367 368 369 370 371 372 373 374 375 376 377 378 379 380 381 382 383 384 385 386 387 388 389 390 391 392 393 394 395 396 397 398 399 400 401 402 403 404 405 406 407 408 409 410 411 412 413 414 415 416 417 418 419 420 421 422 423 424 425 426 427 428 429 430 431 432 433 434 435 436 437 438 439 440 441 442 443 444 445 446 447 448 449 450 451 452 453 454 455 456 457 458 459 460 461 462 463 464 465 466 467 468 469 470 471 472 473 474 475 476 477 478 479 480 481 482 483 484 485 486 487 488 489 490 491 492 493 494 495 496 497 498 499 500 501 502 503 504 505 506 507 508 509 510 511 512 513 514 515 516 517 518 519 520 521 522 523 524 525 526 527 528 529 530 531 532 533 534 535 536 537 538 539 540 541 542 543 544 545 546 547 548 549 550 551 552 553 554 555 556 557 558 559 560 561 562 563 564 565 566 567 568 569 570 571 572 573 574 575 576 577 578 579 580 581 582 583 584 585 586 587 588 589 590 591 592 593 594 595 596 597 598 599 600 601 602 603 604 605 606 607 608 609 610 611 612 613 614 615 616 617 618 619 620 621 622 623 624 625 626 627 628 629 630 631 632 633 634 635 636 637 638 639 640 641 642 643 644 645 646 647 648 649 650 651 652 653 654 655 656 657 658 659 660 661 662 663 664 665 666 667 668 669 670 671 672 673 674 675 676 677 678 679 680 681 682 683 684 685 686 687 688 689 690 691 692 693 694 695 696 697 698 699 700 701 702 703 704 705 706 707 708 709 710 711 712 713 714 715 716 717 718 719 720 721 722 723 724 725 726 727 728 729 730 731 732 733 734 735 736 737 738 739 740 741 742 743 744 745 746 747 748 749 750 751 752 753 754 755 756 757 758 759 760 761 762 763 764 765 766 767 768 769 770 771 772 773 774 775 776 777 778 779 780 781 782 783 784 785 786 787 788 789 790 791 792 793 794 795 796 797 798 799 800 801 802 803 804 805 806 807 808 809 810 811 812 813 814 815 816 817 818 819 820 821 822 823 824 825 826 827 828 829 830 831 832 833 834 835 836 837 838 839 840 841 842 843 844 845 846 847 848 849 850 851 852 853 854 855 856 857 858 859 860 861 862 863 864 865 866 867 868 869 870 871 872 873 874 875 876 877 878 879 880 881 882 883 884 885 886 887 888 889 890 891 892 893 894 895 896 897 898 899 900 901 902 903 904 905 906 907 908 909 910 911 912 913 914 915 916 917 918 919 920 921 922 923 924 925 926 927 928 929 930 931 932 933 934 935 936 937 938 939 940 941 942 943 944 945 946 947 948 949 950 951 952 953 954 955 956 957 958 959 960 961 962 963 964 965 966 967 968 969 970 971 972 973 974 975 976 977 978 979 980 981 982 983 984 985 986 987 988 989 990 991 992 993 994 995 996 997 998 999 1000 1001 1002 1003 1004 1005 1006 1007 1008 10

HALKOGENI ELEMENTI

- 16. grupa Periodnog sistema elemenata.
- Kiseonik → najrasprostranjeniji element na Zemlji:
 - 45,5 mas.% litosfere
 - 23 mas.% (21 vol.%) atmosfere
 - 86 mas.% hidrosfere
- Sumpor → na 16. mestu po rasprostranjenosti u litosferi (sulfidi, disulfidi, sulfati, prirodni gas, nafta...).
- Se i Te → retki elementi; Po → u tragovima, radioaktivan.

SVOJSTVA

- Fizička i hemijska svojstva su veoma različita.
- Granica između metala i nemetala prolazi između Te i Po:
 - O i S → nemetali, izolatori
 - Se i Te → semimetali, poluprovodnici
 - Po → metal, provodnik

1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
H	He											Li	Be	B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca
1	2											3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20

HALKOGENI ELEMENTI

SVOJSTVA

Elektronska konfiguracija ns^2np^4

- Za postizanje stabilne elektronske konfiguracije narednog plemenitog gasa potrebna su $2 e^-$:
 - lako nastajanje jona E^{2-}
 - lako stvaranje dve kovalentne veze
- Temperature topljenja (t_m) i ključanja (t_b) rastu u grupi.
- Samo kiseonik gradi dvoatomske molekule O_2 sa dvostrukom vezom; ostali halogeni elementi ne grade višestruke veze.
- Kod sumpora je jako izražena **KATENACIJA** → povezivanje atoma istog elementa u lance:
 - Energija jednostruke S–S veze je veća od energije veze S sa drugim elementima, pa su jedinjenja sumpora u kojima su atomi S međusobno povezani veoma stabilna.
- Kiseonik → velika elektronegativnost ($\chi = 3,5$), odmah iza fluora:
 - samo negativni oksidacioni brojevi

HALKOGENI ELEMENTI

JEDINJENJA

Oksidacioni brojevi: **O** → **-II, -I**; **S** → **-II, -I, IV, VI**

- Halkogenovodonici (H_2E) → oksidacioni broj **-II**:
 - Trend porasta t_b sa povećanjem molarne mase se menja zbog prisustva H-veza → H_2O ima neočekivano visoku t_b .
 - H_2O je amfolit; vodeni rastvori ostalih H_2E → slabe kiseline, jačina kiselina raste u nizu $H_2S < H_2Se < H_2Te$.
- Jedinjenja sa oksidacionim brojem **IV** mogu biti i oksidaciona i redukciona sredstva (npr. SO_2).
- Jedinjenja sa oksidacionim brojem **VI** su jaka oksidaciona sredstva (npr. H_2SO_4).

KISEONIK

- Elementarni kiseonik postoji u dve alotropske modifikacije (pojava da se element javlja u više oblika koji se razlikuju po broju atoma ili načinu njihovog vezivanja):
 - O_2 (kiseonik ili dioksigen)
 - O_3 (ozon ili trioksigen)



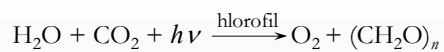
O_2



O_3

KISEONIK, O_2

- Kiseonik je nepolaran molekul, slabo rastvoran u vodi (ali dovoljno za održavanje života u hidrosferi).
- U prirodi nastaje u procesu fotosinteze:



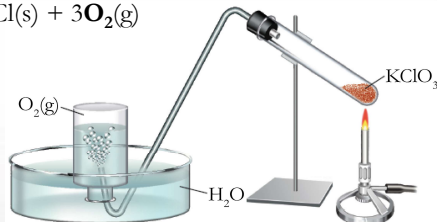
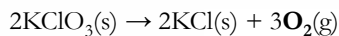
KISEONIK

KISEONIK, O_2

- Kiseonik je veoma reaktivan:
 - Reaguje sa skoro svim elementima → **sagorevanje**.
 - Najčešće nastaju binarna jedinjenja → **oksidi**.
 - U reakciji sa organskim jedinjenjima glavni proizvodi su CO_2 i H_2O .

Laboratorijsko dobijanje O_2

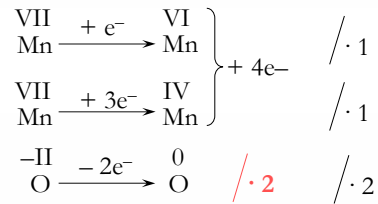
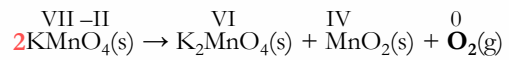
- Termičkim razlaganjem kalijum-hlorata (u prisustvu katalizatora MnO_2):



KISEONIK

KISEONIK, O₂

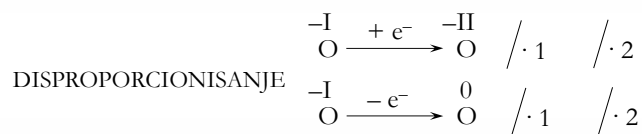
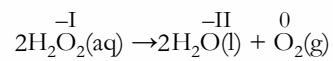
- Laboratorijski se dobija i termičkim razlaganjem kalijum-permanganata:



KISEONIK

KISEONIK, O₂

- Još jedan način laboratorijskog dobijanja je razlaganje vodonik-peroksida:



Industrijsko dobijanje O₂

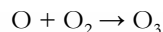
- Frakcionom destilacijom tečnog vazduha.

KISEONIK

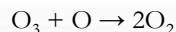
OZON, O₃

- Gas bez boje, karakterističnog mirisa (aparati za fotokopiranje, laserski štampači...).
- U atmosferi je prisutan u veoma maloj koncentraciji.
- Najveća koncentracija (~10⁻³ vol.%) je na visini od oko 25 km u stratosferi → ozonski omotač.

- Nastaje pod dejstvom UV zračenja (veće energije, tj. manje talasne dužine, $\lambda < 240$ nm) ili električnog pražnjenja:



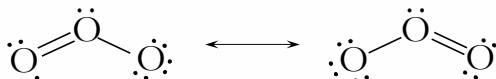
- Apсорbuje štetno Sunčevo UV zračenje (manje energije, tj. veće talasne dužine, $\lambda < 320$ nm), što je neophodan uslov za postojanje života na Zemlji:



KISEONIK

OZON, O₃

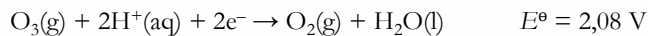
- Molekul ozona ima ugaonu geometriju (sp², 117°) i savijenu građu:



- Nestabilna supstanca:



- Jedno od najjačih oksidacionih sredstava u kiselj sredini:

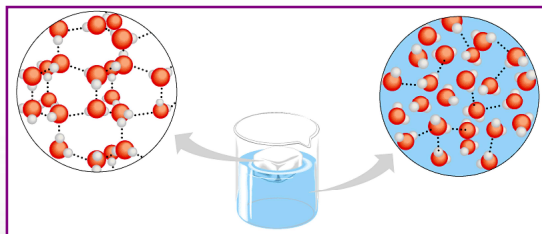
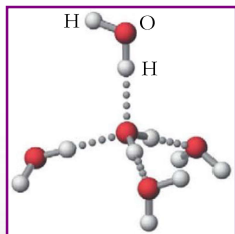


- zbog čega se koristi kao sredstvo za dezinfekciju (umesto hlora, za pripremu vode za piće)
- Dobija se u ozonizatorima, gde se O₂ izlaže električnom pražnjenju između dve elektrode.

KISEONIK

VODA

- Najvažnije jedinjenje.
- Veliki broj specifičnih svojstava (oko 70) → zbog jakih vodoničnih veza i polarnosti molekula:
 - visoka temperatura ključanja i topljenja
 - veliki toplotni kapacitet (može da apsorbuje/oslobodi veliku količinu toplote, a da se t veoma malo promeni)
 - velika entalpija isparavanja (hlađenje isparavanjem sprečava velike promene t)
 - povećanje zapremine mržnjenjem (voda je gušća od leda → led pluta na vodi)



KISEONIK

VODA

- Dobar rastvarač → zbog polarnosti molekula i mogućnosti formiranja H-veza:
 - za jonska i polarna kovalentna jedinjenja.
- Dobar ligand → akva-kompleksi.
- Pri kristalizaciji iz vodenog rastvora → kristalohidrati (supstance koje sadrže molekule vode u kristalnoj rešetki).
- Reaguje sa mnogim supstancama → reakcije jonizacije i hidrolize.
- Voda sa velikim sadržajem jona (tvrda voda) nije pogodna za pranje, piće i industrijsku upotrebu:
 - Uklanjanje prolazne (karbonatne) tvrdoće vode biće opisano kod zemnoalkalnih metala.
 - Uklanjanje stalne (nekarbonatne) tvrdoće vode je komplikovanije, vrši se pomoću jono-izmenjivača → dejonizovana voda, ili destilacijom → destilovana voda.

KISEONIK

OKSIDI

- Većina oksida reaguje sa vodom ili kiselinama i bazama.
- Mnogi se dobijaju dehidratacijom kiselina ili baza → **anhidridi** kiselina ili baza.
- Prema kiselobaznim svojstvima dele se na:
 - bazne
 - amfoterne
 - kisele
 - neutralne
- Bazni oksidi:**
 - Anhidridi baza.
 - Grade ih metali → elementi 1. i 2. grupe PSE, kao i prelazni metali sa malim oksidacionim brojevima (I i II) → elementi sa malom elektronegativnošću.
 - Tip veze → jonska veza, sa velikom razlikom u elektronegativnosti metala i O.
- Amfoterni oksidi:**
 - Anhidridi amfoternih „hidroksida”: ZnO , Al_2O_3 , Cr_2O_3 .
 - Grade ih elementi sa većom elektronegativnošću ($1,5 < \chi < 2,4$).

KISEONIK

OKSIDI

- Kiseli oksidi:**
 - Anhidridi kiselina.
 - Grade ih nemetali, kao i prelazni metali sa velikim oksidacionim brojevima (npr. CrO_3).
- Neutralni oksidi:**
 - Ne reaguju sa vodom, niti sa kiselinama i bazama.
 - Mali broj oksida (CO , N_2O).
- U periodama se svojstva oksida menjaju od jako baznih do jako kiselih.
- U grupama, sa porastom Z, opada kiselost, a raste bazni karakter oksida.
- Ako element gradi više oksida, sa porastom oksidacionog broja raste kiselost karakter oksida.

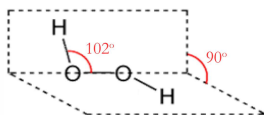
Li_2O	BeO	B_2O_3	CO_2	N_2O_5	SO_3	Cl_2O_7
Na_2O	MgO	Al_2O_3	SiO_2	P_2O_5	SO_3	Cl_2O_7

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H 1.008	He 4.003															
2	Li 6.941	Be 9.012										B 10.811	C 12.011	N 14.007	O 15.999	F 18.998	Ne 20.180
3	Na 22.990	Mg 24.305										Al 26.982	Si 28.086	P 30.974	S 32.065	Cl 35.453	Ar 39.948
4	K 39.098	Ca 40.078	Sc 44.956	Ti 47.88	V 50.942	Cr 51.996	Mn 54.938	Fe 55.845	Co 58.933	Ni 58.69	Cu 63.546	Zn 65.38	Ga 69.723	Ge 72.64	As 74.921	Se 78.96	Br 79.904
5	Rb 85.468	Sr 87.62	Y 88.906	Zr 91.224	Nb 92.906	Mo 95.94	Tc (98)	Ru 101.07	Rh 101.07	Pd 106.90	Ag 107.87	Cd 112.41	In 114.82	Sn 118.71	Sb 121.76	Te 127.6	I 126.905
6	Cs 132.91	Ba 137.33	La 138.91	Hf 178.49	Ta 180.95	W 183.84	Re 186.21	Os 190.23	Ir 192.22	Pt 195.08	Au 196.97	Hg 200.59	Tl 204.38	Pb 207.2	Bi 208.98	Po (209)	At (210)
7	Fr (223)	Ra (226)	Ac (227)	Th (232)	Pa (231)	U (238)	Np (237)	Pu (244)	Am (243)	Cm (247)	Bk (247)	Cf (251)	Es (252)	Fm (257)	Mn (258)	Lr (260)	
* Lantanoidi																	
* Aktinoidi																	

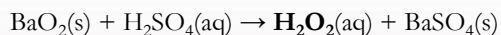
KISEONIK

VODONIK-PEROKSID, H_2O_2

- Pojava katenacije:
 - maksimalno dva atoma kiseonika povezana jednostrukom vezom
 - oksidacioni broj $-I$
- Uvijena građa molekula:
 - rotacija oko $\text{O}-\text{O}$ veze je relativno slobodna



- Laboratorijski se dobija u reakciji jonske izmene:



KISEONIK

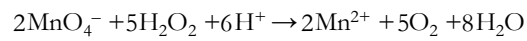
VODONIK-PEROKSID, H_2O_2

- Nestabilna supstanca $\rightarrow$ u vodenom rastvoru se postepeno razlaže:
$$2\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{O}_2(\text{g})$$
 - Razlaganje se odigrava relativno sporo.
 - Reakciju drastično ubrzavaju katalizatori MnO_2 , OH^- , joni teških metala...
- Slaba kiselina $\rightarrow K_{a1} = 1,8 \cdot 10^{-12}$:
$$\text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HO}_2^- + \text{H}_3\text{O}^+$$
 - Kada se reakcija odigrava u baznoj sredini nalazi se u obliku HO_2^- .
- Oksidaciono sredstvo:
 - u kiseloj sredini $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} \quad E^\circ = 1,78 \text{ V}$
 - u baznoj sredini $\text{HO}_2^- + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons 3\text{OH}^- \quad E^\circ = 0,88 \text{ V}$

KISEONIK

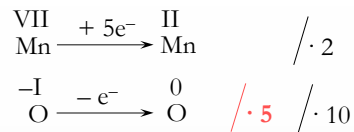
VODONIK-PEROKSID, H_2O_2

- U reakciji sa jačim oksidacionim sredstvom ponaša se kao redukciono sredstvo:
 - u kiselj sredini $\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}_2$ $E^\circ = 0,70 \text{ V}$
 - u baznoj sredini $\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{HO}_2^- + \text{OH}^-$ $E^\circ = -0,08 \text{ V}$
- Primer.**



O.S.

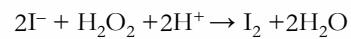
R.S.



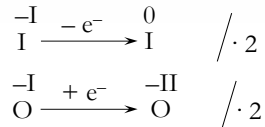
KISEONIK

VODONIK-PEROKSID, H_2O_2

- Primer.**



R.S. O.S.

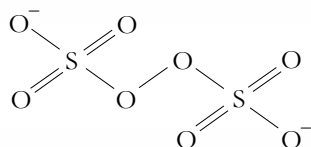


- Koristi se kao:
 - sredstvo za beljenje
 - sredstvo za dezinfekciju

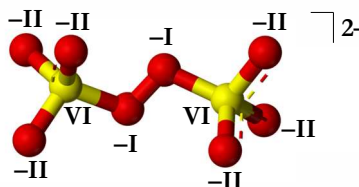
KISEONIK

PEROKSI-JEDINJENJA

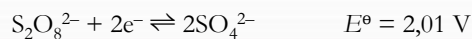
- Sadrže $-O-O-$ grupu (O_2^{2-}).
- Najvažnije jedinjenje: peroksidisumporna kiselina, $H_2S_2O_8$.



$S_2O_8^{2-}$, peroksidisulfat-jon



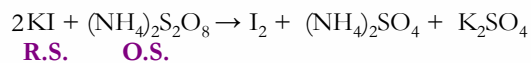
- Veoma jako oksidaciono sredstvo:



KISEONIK

PEROKSI-JEDINJENJA

- Primer.



R.S. O.S.

