

LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

Sistem Periodik Unsur Kelas 10

1A 2A 3A 4A 5A 6A 7A 8A

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

Lanthanides

Actinides

Alkali Metal Alkaline Earth Basic Metal Halogen Noble Gas Non Metal Rare Earth Semi Metal Transition Metal

Nama :

No. absen :

Kelas :

Kompetensi Dasar

Menganalisis perkembangan tabel periodik unsur dari sistem klasik sampai sistem periodik modern

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik dapat menyebutkan kelebihan dan kekurangan SPU klasik dan modern
2. Peserta didik dapat membedakan antara golongan dan periodik
3. Peserta didik dapat mengetahui orbital/ blok s, p, d, f beserta golongan di dalamnya
4. Peserta didik dapat memahami sifat-sifat periodik unsur

Petunjuk

1. Awali belajar dengan membaca Bismillah
2. Bacalah lembar peserta didik ini dengan cermat dan teliti
3. Belajarlah dengan semaksimal mungkin dan kerjakan tugas-tugas yang ada
4. Jika mengalami kesulitan, tanyakan perihal tersebut pada gurumu
5. Jika sudah selesai, kumpulkan lembar kerja peserta didik kepada guru
6. Akhiri belajar dengan membaca Hamdallah

Perkembangan Sistem Periodik Unsur

Sistem periodik unsur adalah suatu tabel yang berisi unsur-unsur yang dikemas secara berkala dalam bentuk periode dan golongan berdasarkan kemiripan dan sifat-sifat unsurnya

Robert Boyle adalah orang pertama yang memberikan tentang definisi bahwa unsur adalah suatu zat yang tidak dapat lagi dibagi-bagi menjadi dua zat atau lebih dengan cara kimia



Perkembangan SPU menurut:

1. Robert Boyle
2. Antoine Lavoisier
3. Johann Wolfgang Dobereiner
4. John Newlands
5. Henry Moseley
6. Dmitri Mendeleev

Sifat-sifat SPU berdasarkan:

1. Jari-jari atom
2. Keelektronegatifan
3. Energi ionisasi
4. Afinitas Elektron

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|--------------|--|----------------|----|-------------|----|----------|----|-----------|----|-----------|----|------------|----|------------|----|------------------|-----|----|
| 1A | <div><div>He</div><div><div>ATOMIC NUMBER</div><div>2</div><div>HELIUM</div><div>CHIEF SYMBOL</div></div><div><div>ATOMIC MASS</div><div>4.002</div></div></div> | | | | | | | | | | | | | | | | 8A | |
| H | 2A | | | | | | | | | | | | | | | | | He |
| Li | Be | | | | | | | | | | | | | | | | | Ne |
| Na | Mg | 3B | 4B | 5B | 6B | 7B | 8B | 1B | 2B | 3A | 4A | 5A | 6A | 7A | 8A | Ar | | |
| K | Ca | Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr | |
| Rb | Sr | Y | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | Ag | Cd | In | Sn | Sb | Te | I | Xe | |
| Cs | Ba | Lanthanides | Hf | Ta | W | Re | Os | Ir | Pt | Au | Hg | Tl | Pb | Bi | Po | At | Rn | |
| Fr | Ra | Actinides | Rf | Db | Sg | Bh | Hs | Mt | Ds | Rg | Cn | Uut | Ff | Uup | Lv | Uu | Uuo | |
| Lanthanides | | La | Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Ho | Er | Tm | Yb | Lu | | |
| Actinides | | Ac | Th | Pa | U | Np | Pu | Am | Cm | Bk | Cf | Es | Fm | Md | No | Lr | | |
| Alkali Metal | | Alkaline Earth | | Basic Metal | | Halogens | | Noble Gas | | Non Metal | | Rare Earth | | Semi Metal | | Transition Metal | | |

A. Hubungkan pernyataan berikut dengan baik dan benar!

Sistem periodik ini disusun menurut kenaikan massa atom, bukan nomor massanya dan disusun ke dalam periode golongan

Henry Moseley

Sistem periodik ini disusun berdasarkan kenaikan massa atom dan kemiripan sifat (kimia dan fisika)

Hukum Triade Dobereiner

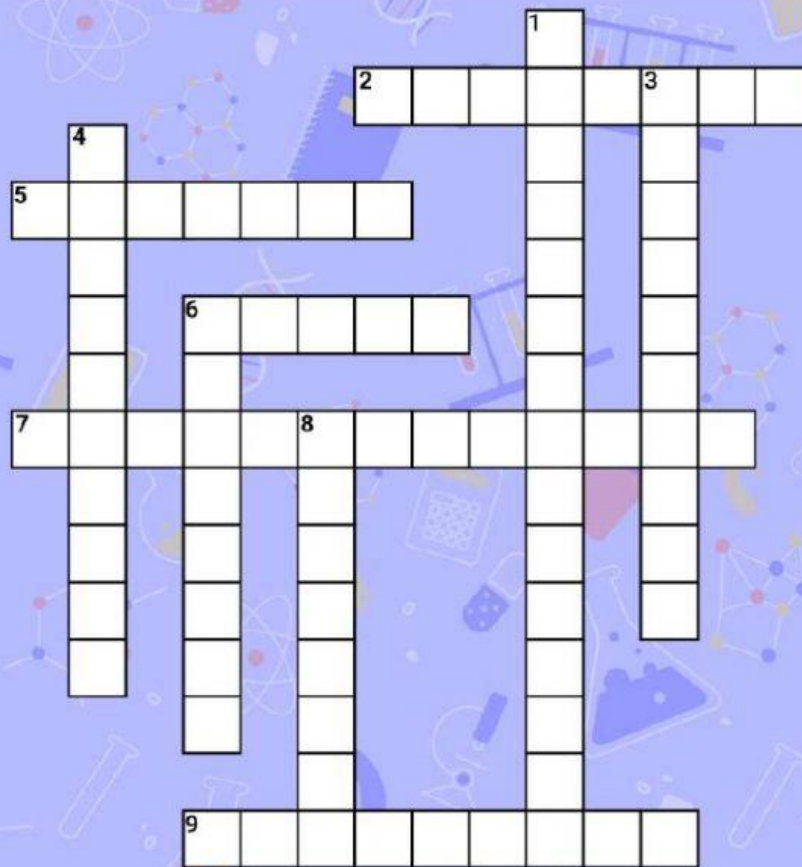
Sistem periodik ini hanya sesuai untuk unsur dengan massa atom kecil, sedangkan unsur dengan massa atom yang besar ketika disusun tidak memiliki pengulangan sifat

Hukum Oktaf dari Newlands

Sistem periodik ini tidak dapat mengklasifikasikan unsur-unsur yang jumlahnya banyak dan mirip

Mendelev

B. Isilah teka teki silang ini dengan benar!



Mendatar

2. Apabila unsur-unsur dikelompokkan berdasarkan kenaikan massa atom relatifnya, unsur nomor 8 mempunyai kemiripan sifat dengan unsur ke-1. Pengelompokan ini dikemukakan oleh ...
5. Sistem periodik unsur yang kita pakai sekarang merupakan pengembangan sistem periodik unsur yang dikemukakan oleh ...
6. Jumlah Periode dalam SPU
7. Perbedaan sifat unsur transisi dengan unsur utama
9. Nama golongan unsur yang berada pada unsur transisi dalam periode 6

Menurun

1. Unsur-unsur H, Li, dan Na yang terletak dalam golongan IA ditentukan berdasarkan ...
3. Mendeleeev menyusun sistem periodik berdasarkan kenaikan ...
4. Hukum Triade merupakan salah satu cara pengelompokan unsur yang dikemukakan oleh ...
6. Unsur-unsur golongan B
8. Lajur vertikal dalam sistem periodik