

LKPD

Lembar Kerja Peserta Didik

Sistem Periodik Unsur Kelas 10

1A	ATOMIC NUMBER																ATOMIC MASS																8A																																																																		
1	2																																	18																																																																	
H	He																																	He																																																																	
3	4																																	19																																																																	
Li	Be																																	B	C	N	O	F	Ne																																																												
11	12																																	13	14	15	16	17	18																																																												
Na	Mg																																	Al	Si	P	S	Cl	Ar																																																												
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
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																																																																
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																		
Cs	Ba	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu	Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr																																																																		
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																																				
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr																																																																																			
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

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

A portrait of Isaac Newton, a prominent figure in classical physics, shown from the chest up, wearing a long, dark, curly wig and a dark coat. He is resting his chin on his right hand. The background is a light blue with faint, stylized atomic symbols.

Sifat-sifat SPU berdasarkan:

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

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

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

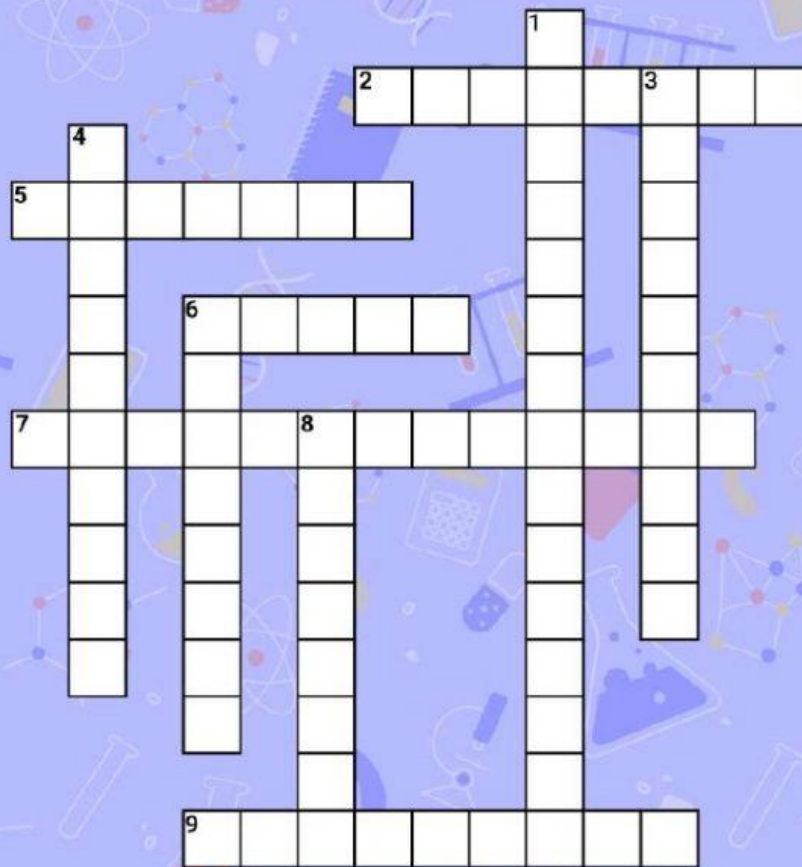
Sistem periodik ini hanya sesuai untuk unsur dengan massa atom kecil, sedangkan unsur dengan massa atom yang besar ketika disusun tidak memiliki pengulangan sifat

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. Mendeleev 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