

K porovnání elektronových konfigurací atomů prvků hlavních (A) a vedlejších (B) podskupin.

| Peri-<br>ody<br>↓   | I.                   |                        | II.           |                            | III.                             |                            | IV.                       |                      | V.                        |                            | VI.                       |                            | VII.                      |                            | VIII.                      |                            |                             |                                 |                    |
|---|----------------------|------------------------|---------------|----------------------------|----------------------------------|----------------------------|---------------------------|----------------------|---------------------------|----------------------------|---------------------------|----------------------------|---------------------------|----------------------------|----------------------------|----------------------------|-----------------------------|---------------------------------|--------------------|
|   | I. A                 | I. B                   | II. A         | II. B                      | III. A                           | III. B                     | IV. A                     | IV. B                | V. A                      | V. B                       | VI. A                     | VI. B                      | VII.A                     | VII. B                     | VIII. B (VIII.)            |                            |                             | VIII. A (0)                     |                    |
| 1<br><i>1s</i>  | 1<br>H<br><i>1</i>   |                        |               |                            |                                  |                            |                           |                      |                           |                            |                           |                            |                           |                            |                            |                            |                             |                                 | 2<br>He<br>2       |
| 2<br>[He]<br><i>2s</i><br><i>2p</i>                           | 3<br>Li<br><i>1</i>  |                        | 4<br>Be<br>2  |                            | 5<br>B<br>2<br><i>1</i>          |                            | 6<br>C<br>2<br>2          |                      | 7<br>N<br>2<br>3          |                            | 8<br>O<br>2<br>4          |                            | 9<br>F<br>2<br>5          |                            |                            |                            |                             |                                 | 10<br>Ne<br>2<br>6 |
| 3<br>[Ne]<br><i>3s</i><br><i>3p</i>                           | 11<br>Na<br><i>1</i> |                        | 12<br>Mg<br>2 |                            | 13<br>Al<br>2<br><i>1</i>        |                            | 14<br>Si<br>2<br>2        |                      | 15<br>P<br>2<br>3         |                            | 16<br>S<br>2<br>4         |                            | 17<br>Cl<br>2<br>5        |                            |                            |                            |                             |                                 | 18<br>Ar<br>2<br>6 |
| 4<br>[Ar]<br><i>4s</i><br><i>3d</i><br><i>4p</i>              | 19<br>K<br><i>1</i>  | 29<br>Cu*<br><i>1</i>  | 20<br>Ca<br>2 | 30<br>Zn<br>2<br>10        | 31<br>Ga<br>2<br>10<br><i>1</i>  | 21<br>Sc<br>2<br><i>1</i>  | 32<br>Ge<br>2<br>10<br>2  | 22<br>Ti<br>2<br>2   | 33<br>As<br>2<br>10<br>3  | 23<br>V<br>2<br>3          | 34<br>Se<br>2<br>10<br>4  | 24<br>Cr*<br><i>1</i><br>5 | 35<br>Br<br>2<br>10<br>5  | 25<br>Mn<br>2<br>5         | 26<br>Fe<br>2<br>6         | 27<br>Co<br>2<br>7         | 28<br>Ni<br>2<br>8          | 36<br>Kr<br>2<br>10<br>6        |                    |
| 5<br>[Kr]<br><i>5s</i><br><i>4d</i><br><i>5p</i>              | 37<br>Rb<br><i>1</i> | 47<br>Ag*<br><i>1</i>  | 38<br>Sr<br>2 | 48<br>Cd<br>2<br>10        | 49<br>In<br>2<br>10<br><i>1</i>  | 39<br>Y<br>2<br><i>1</i>   | 50<br>Sn<br>2<br>10<br>2  | 40<br>Zr<br>2<br>2   | 51<br>Sb<br>2<br>10<br>3  | 41<br>Nb*<br><i>1</i><br>4 | 52<br>Te<br>2<br>10<br>4  | 42<br>Mo*<br><i>1</i><br>5 | 53<br>I<br>2<br>10<br>5   | 43<br>Tc*<br><i>1</i><br>6 | 44<br>Ru*<br><i>1</i><br>7 | 45<br>Rh*<br><i>1</i><br>8 | 46<br>Pd*<br>0<br>10        | 54<br>Xe<br>2<br>10<br>6        |                    |
| 6<br>[Xe]<br><i>6s</i><br><i>4f</i><br><i>5d</i><br><i>6p</i> | 55<br>Cs<br><i>1</i> | 79<br>Au*<br><i>1</i>  | 56<br>Ba<br>2 | 80<br>Hg<br>2<br>14<br>10  | 81<br>Tl<br>2<br>14<br><i>1</i>  | 57<br>La*<br>2<br><i>1</i> | 82<br>Pb<br>2<br>14<br>2  | 72<br>Hf<br>2<br>14  | 83<br>Bi<br>2<br>14<br>3  | 73<br>Ta<br>2<br>14<br>3   | 84<br>Po<br>2<br>14<br>4  | 74<br>W<br>2<br>14<br>4    | 85<br>At<br>2<br>14<br>5  | 75<br>Re<br>2<br>14<br>5   | 76<br>Os<br>2<br>14<br>6   | 77<br>Ir<br>2<br>14<br>7   | 78<br>Pt*<br><i>1</i><br>9  | 86<br>Rn<br>2<br>14<br>10<br>6  |                    |
| 7<br>[Rn]<br><i>7s</i><br><i>5f</i><br><i>6d</i><br><i>7p</i> | 87<br>Fr<br><i>1</i> | 111<br>Rg*<br><i>1</i> | 88<br>Ra<br>2 | 112<br>Cn<br>2<br>14<br>10 | 113<br>Nh<br>2<br>14<br><i>1</i> | 89<br>Ac*<br>2<br><i>1</i> | 114<br>Fl<br>2<br>14<br>2 | 104<br>Rf<br>2<br>14 | 115<br>Mc<br>2<br>14<br>3 | 105<br>Db<br>2<br>14<br>3  | 116<br>Lv<br>2<br>14<br>4 | 106<br>Sg<br>2<br>14<br>4  | 117<br>Ts<br>2<br>14<br>5 | 107<br>Bh<br>2<br>14<br>5  | 108<br>Hs<br>2<br>14<br>6  | 109<br>Mt<br>2<br>14<br>7  | 110<br>Ds*<br><i>1</i><br>9 | 118<br>Og<br>2<br>14<br>10<br>6 |                    |

Prvky označené \* vykazují nepravdivosti ve výstavbě elektronového obalu. Tabulka vychází z dat dostupných na [www.webelements.com](http://www.webelements.com).