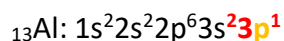


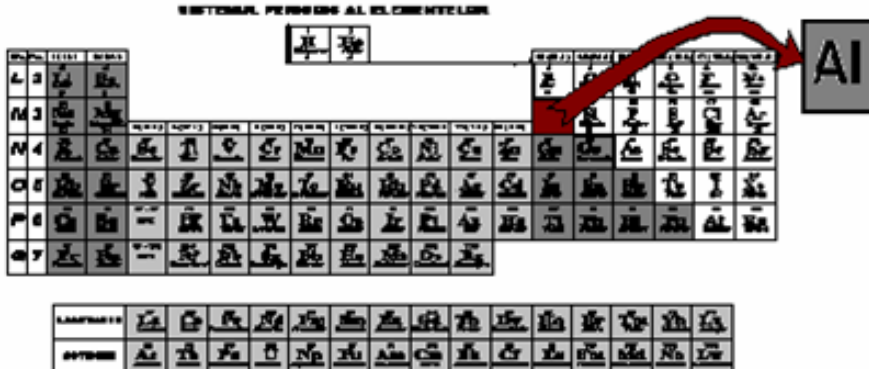
Corelații între structura atomului și locul ocupat de element în sistemul periodic

Relații între configurația electronică și poziția elementului în sistemul periodic:



- a) blocul din care face parte elementul – litera care însoțește ultimul strat ocupat cu electroni (**p**);
- b) Z – numărul de ordine al elementului – totalitatea electronilor repartizați pe straturi (**13**);
- c) perioada – numărul care însoțește cel mai mare strat ocupat cu electroni (**3**);
- d) grupa:
- numărul electronilor de pe ultimul strat (dacă elementul face parte din blocul s);
 - numărul electronilor de pe ultimul strat + 10 (dacă elementul face parte din blocul p);
- $2 + 1 + 10 = \mathbf{13}$;
- numărul electronilor de pe ultimul strat s plus numărul electronilor de pe ultimul strat d (dacă elementul face parte din blocul d);

SISTEMUL PERIODIC AL ELEMENTELOR



The image shows a periodic table with a red arrow pointing to the element Aluminum (Al). The arrow starts from the element's symbol in the table and points to a larger box containing the symbol 'Al'. The table is labeled 'SISTEMUL PERIODIC AL ELEMENTELOR' at the top.

Al – blocul p, Z = 13, perioada 3, grupa 13;

Aplicație: Scrie blocul din care fac parte, numărul atomic, perioada și grupa pentru elementele: O, Fe, S, Mg, Ca, Cl, He, K, Ag, U.