

TEST CARACTERUL METALIC

Casa a IX-a

I. Completează corespunzător spațiile libere :

1. Metalele au proprietatea de a ceda electroni și de a se transforma în.....
2. Într-o grupă principală, caracterul metalic este mai la metalele care au mai multe straturi ocupate cu electroni.
3. Elementul cu cel mai pronunțat caracter electropozitiv se găsește în Tabelul Periodic în grupa
4. Metalele sunt elemente cu caracter.....
5. Într-un ion pozitiv numărul de electroni din învelișul de electroni este decât numărul protonilor din nucleu.

II. Realizează corespondența între cele doua coloane:

- | | |
|--------------|---|
| 1. Li (Z=3) | a) 5 electroni s și 6 electroni p |
| 2. P (Z=15) | b) electronul distinctive este primul de pe stratul 2 |
| 3. K (Z=19) | c) $_{10}[\text{Ne}] 3s^2 3p^3$ |
| 4. Na (Z=11) | d) perioada 3, grupa 3 |
| | e) are caracter electropozitiv |

III. Citește următoarele enunțuri. Stabilește dacă fiecare dintre afirmații este adevărată sau falsă:

- 1. Caracterul metalic crește în perioade de de la stânga la dreapta.
- 2. Sodiu și potasiu participă la reglarea echilibrului apei în organism.
- 3. Caracterul bazic al hidroxidului de aluminiu este mai pronunțat decât caracterul bazic al hidroxidului de sodiu.
- 4. Principalele alimente bogate în sodiu sunt brânzeturile, carnea și alimentele conservate.

IV. Accesează linkul, urmărește filmulețul și răspunde la următoarele întrebări.

1. De ce sodiu și potasiu se păstrează sub petrol?
2. Cum se numesc metalele situate în grupa I-a A din Tabelul Periodic.
3. Scrie ecuațiile reacțiilor chimice ale Na și K cu apa și stabilește coeficienții stoichiometrici .
4. Dintre elementele Li, Na și K, care reacționează mai energic cu apa?
5. De ce soluția rezultată după reacția dintre sodiu și apă s-a colorat în roșu-carmin?
6. Care este gazul degajat în urma reacțiilor chimice dintre Li, Na sau K și apa?

V. Diferența de caracter metalic face posibilă reacția:



Calculează masa de zinc necesară pentru a scoate din soluție 12,8g de cupru.

(Mase atomice: Zn- 65; S- 32; O- 16; Cu- 64)