

### PARTEA I: Structura Atomului (Asociere)

Trageți cu mouse-ul elementele din coloana A peste definițiile corecte din coloana B:

| Coloana A (Componenta) | Coloana B (Caracteristica)                            |
|------------------------|-------------------------------------------------------|
| Proton (p+)            | Sarcina electrică negativă, se află în înveliș.       |
| Neutron (n0)           | Sarcina electrică pozitivă, se află în nucleu.        |
| Electron (e-)          | Particulă neutră, dă masa atomului alături de proton. |
| Nucleu                 | Spațiul care ocupă cel mai mare volum din atom.       |
| Înveliș electronic     | Zona centrală, foarte mică și densă.                  |

### PARTEA II: Detectivii Simbolurilor (Completare text)

Completați tabelul de mai jos consultând tabelul periodic virtual dacă este necesar:

1. Simbolul chimic pentru **Magneziu** este: [ \_\_\_\_\_ ]
2. Denumirea elementului cu simbolul **Ag** este: [ \_\_\_\_\_ ]
3. Simbolul chimic pentru **Sulf** este: [ \_\_\_\_\_ ]
4. Denumirea elementului cu simbolul **K** este: [ \_\_\_\_\_ ]

### PARTEA III: Problemă de logică (Alegere multiplă)

Dacă un atom de Azot are 7 protoni și 7 neutroni, selectați afirmația corectă:

- a) Atomul are 14 electroni.
- b) Atomul are 7 electroni, pentru că este neutru.
- c) Atomul are sarcina totală +7.

### PARTEA IV: Provocarea echipei (Creativitate)

Scrieți în caseta de mai jos numele a trei obiecte din casă care conțin elementul **Fier (Fe)** sau **Aluminiu (Al)**.

[ ..... ]