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)**.*

[.....]

LIVEWORKSHEETS