

# RECAPITULARE STRUCTURA ATOMULUI



|                                                                                                                                                |                               |                                                                      |               |
|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------|----------------------------------------------------------------------|---------------|
| Nr. electroni p/atom                                                                                                                           | Nr. substraturi ocupate / mol | Nr. orbitali vacanți în 11,4 g indiu                                 | Poziția în SP |
| <div><div><div>49</div><div><b>In</b></div><div>Indium<br/>114.818</div></div><div><div>Pentru elementul<br/>dat completează</div></div></div> |                               |                                                                      |               |
| Valența                                                                                                                                        | Numărul atomic al ionului     | Cum realizează configurație stabilă?                                 |               |
| Caracter chimic                                                                                                                                | Gazul rar izoelectronic       | Un atom care formează un ion negativ izoelectronic cu ionul de indiu |               |

