

couche) ?

3) Expliquer pourquoi l'au peut réagir facilement avec l'ion césium



lacune électronique.

4) Le potentiel de 1^{ère} ionisation de l'au est de 890 kJ/mol , celui de l'argent de 731 kJ/mol . En déduire la stabilité de Au^+ par rapport à Ag^+ .
↳ ions

4) potentiel → NRJ nécessaire pr libérer e^- .

↳ (positif)

$$E_i(\text{Au}) > E_i(\text{Ag})$$

— Au^+

↑ +890 kJ/mol

E_i — Au

→ Au^+ ⊕ instable que Ag^+ dc Ag plus électro-négatif Au.

— Ag^+

↑ +731

Ag

⊕ stable que Au^+ car il a reçu ⊖ d'NRJ