

3

↳ **GIUSCIO VALENZA ESPANSO** → RIGUARDA P e S

→ e^- OCCUPANO ORBITALI d VUOTI

→ MINORI CARICHE FORMALI

↳ **RADICALI** → SPECIE MOLTO REATTIVE CON e^- SPAIATI

→ **ORBITALI MOLECOLARI** → DALL' UNIONE DEGLI ORBITALI ATOMICI

→ DI **LEGAME** E DI **ANTILEGAME**  → 2 e^- SPAIATI

→ SPIEGA PARAMAGNETISMO O_2

→ **ORDINE DI LEGAME** = $(e^- \text{ LEGAME} - e^- \text{ ANTILEGAME}) / 2$

↳ $n = 0$ ALLORA LA MOLECOLA NON ESISTE ^{GAS}

→ **REPULSIONE COPPIE e^-** → PIÙ 2 COPPIE SONO VICINE E > SARÀ REPULSIONE

→ REPULSIONE 2 COPPIE ~~SPAIATE~~ LEGAME < 2 COPPIE SOLITARIE

→ I DOPPI LEGAMI VALGONO COME 1 PER DARE LA FORMA

→ FORME: LINEARE ^{2 COPPIE e^-} , TRIANGOLARE PLANARE ³, TETRAEDRICA ⁴, TRIGONALE BIPIRAMIDALE ⁵, OTTAEDRICA ⁶

→ **LEGAME METALLICO** → NUBE ELETTRONICA

↳ GLI e^- SI SPOSTANO PER BILANCIARE LE CARICHE

↳ SI TRASMETTE ENERGIA ELETTRICA E CALORE