



2 elétrons compartilhados (ligação simples)

4 elétrons compartilhados (ligação dupla)

6 elétrons compartilhados (ligação tripla)



2 elétrons não compartilhados (par de elétrons sobrando)

Nuvem eletrônica

GEOMETRIA

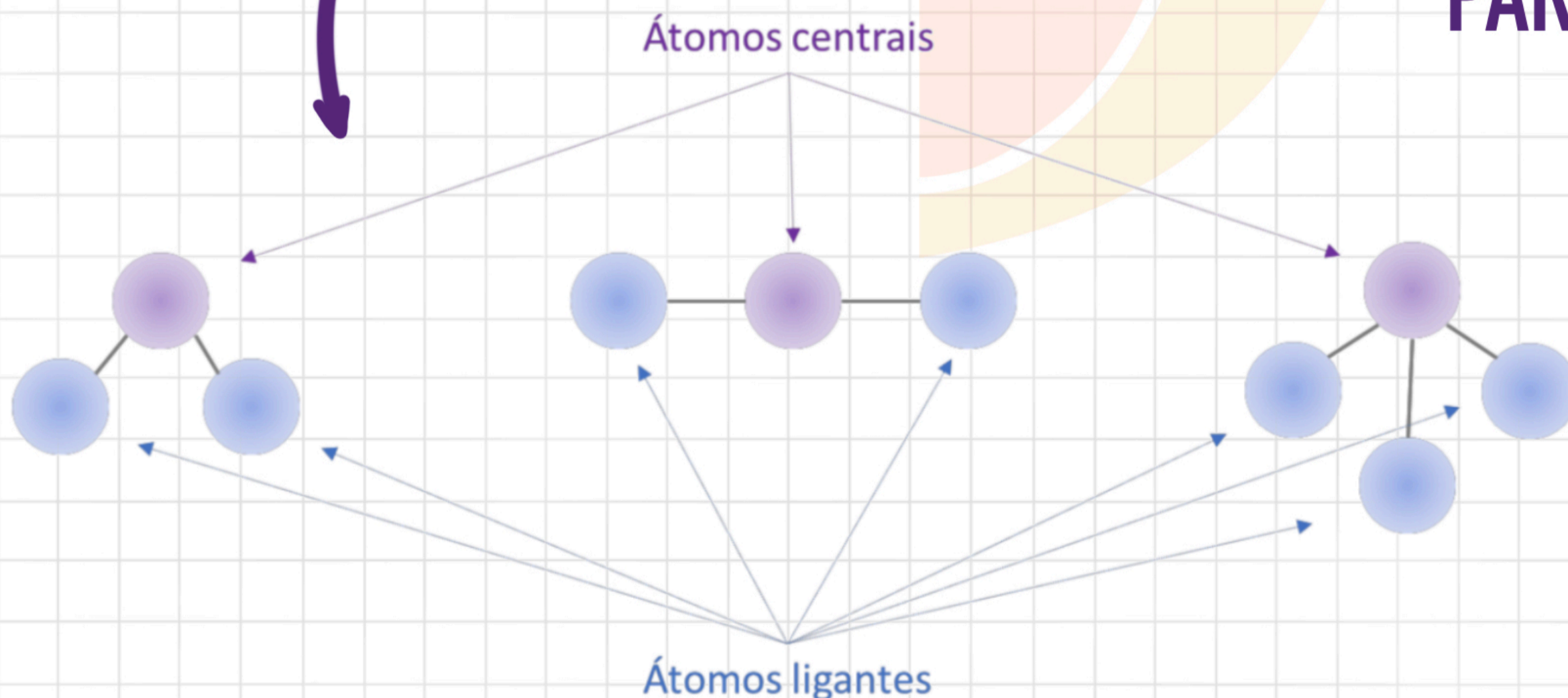
# Moleculares

PARTE 1

@STUDIES.RE



VSEPR



teoria da repulsão dos pares de elétrons da camada de valência