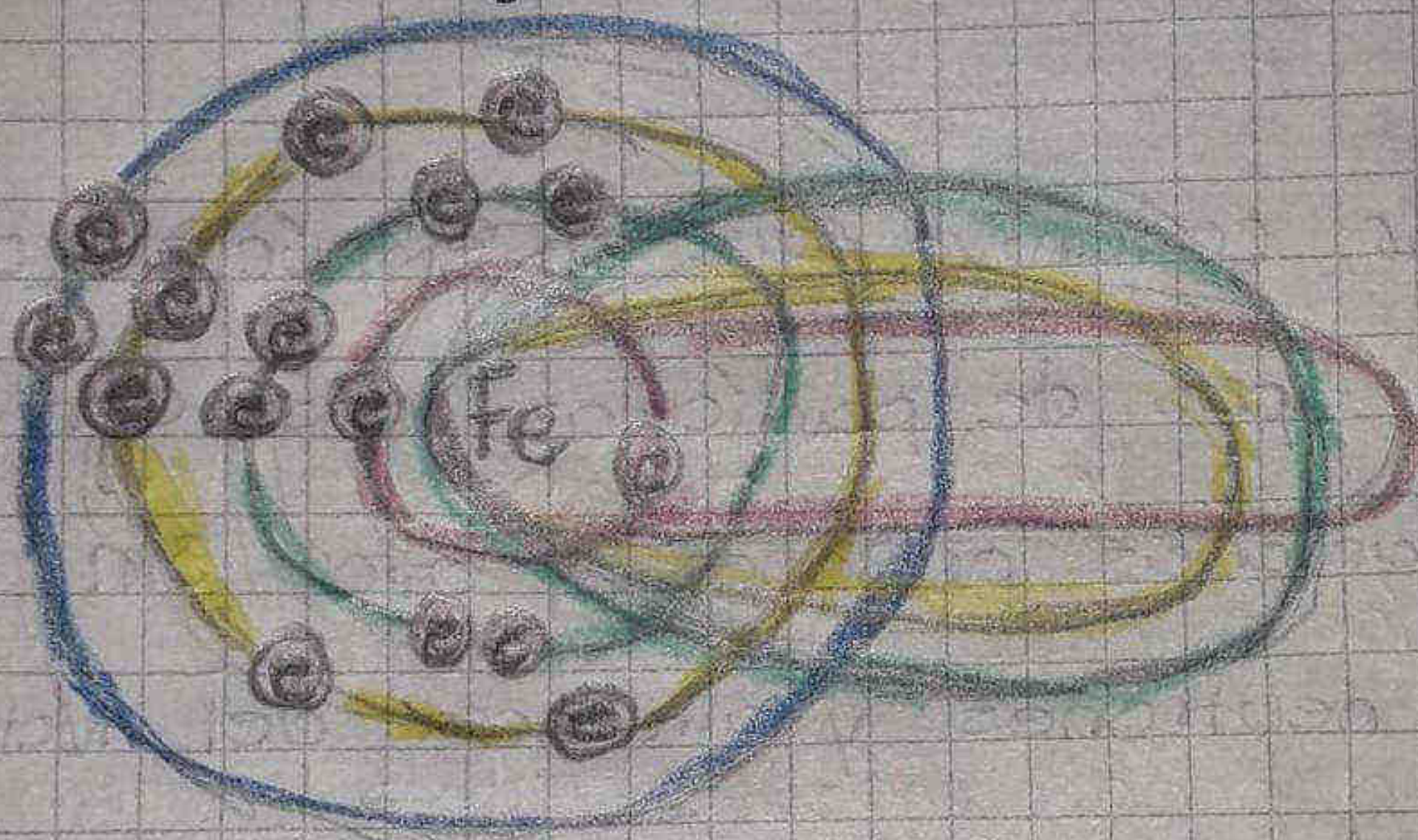


■ En 1916 Sommerfeld argumenta que las órbitas de los átomos son elípticas y no circulares y además existían sub niveles dentro de los niveles de energía



■ En 1924 Schrödinger plantea un modelo matemático también llamado **modelo cuántico ondulatorio** no se puede saber con exactitud la ubicación del electrón y por lo tanto él habla de nombres de probabilidad en donde podríamos encontrar a los electrones



El modelo actual surgió en 1928 por Dirac - Jordan que es un modelo mecánico cuántico donde ya no se habla de órbitas, sino orbitales que son regiones en el espacio en donde la probabilidad de encontrar electrones es máxima

