

ORBITALEN ZENBAKI KUANTIKOAK

Helburua

Azpimaila bat emanik, bere orbitalen zenbaki kuantiko posibleak identifikatu.

Aurretik jakin beharreko kontzeptuak

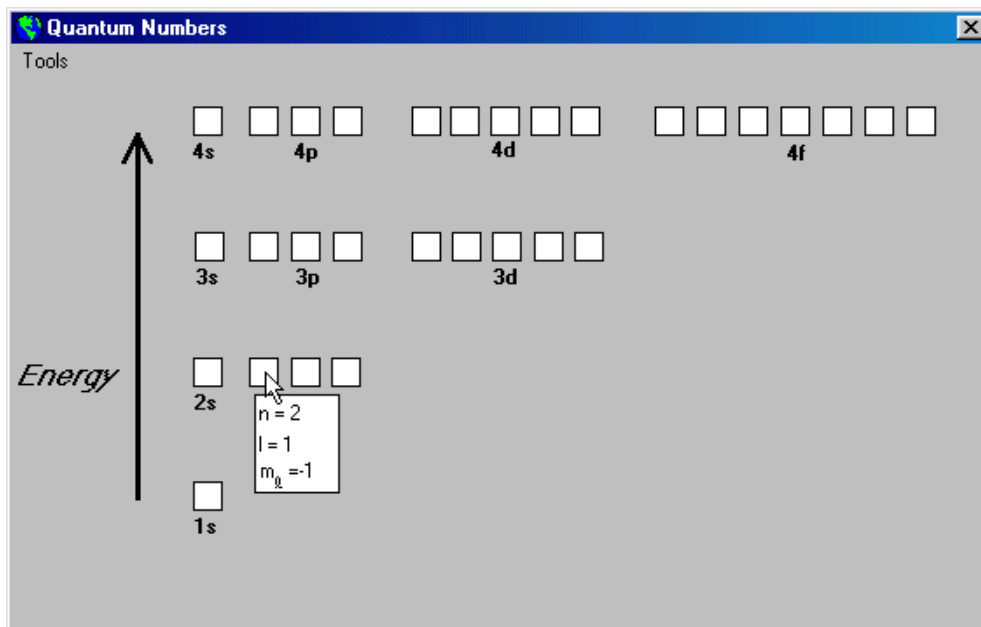
- Zenbaki kuantikoek zer adierazten duten

Erabil daiteken softwarea

- "ChemLand 6"

Aktibitateak

1. AKTIBITATEA



Orbitaletan klik egin eta zenbaki kuantikoak aztertu.

2. AKTIBITATEA

Idatzi bigarren mailako orbitalen zenbaki kuantikoak

3. AKTIBITATEA

Idatzi bigarren mailako elektroien zenbaki kuantiko guztiak

Ondorioak

Eman dezagun 5. mailan dagoen azpimaila berriari "g" deitzen zaiola.

- Zenbat orbital izango ditu azpimaila horrek? Zergatik?
- Zeintzuk dira orbital horien zenbaki kuantikoak?
- Zenbaki kuantikoetan arrazoituz, zenbat orbital gehiago daude "d" azpimailatan "p" azpimailatan baino? Zergatik?