

## ORBITALEN ENERGIAK

### Helburuak

2. periodoko elementuen orbitalak grafikoki adierazi eta beraien artean konparatuz (elementu guztien 2s beraien artean eta gauza bera 2p orbitaletan) eta bilakaeraren azalpena bilatu

### Aurretik jakin beharreko kontzeptuak

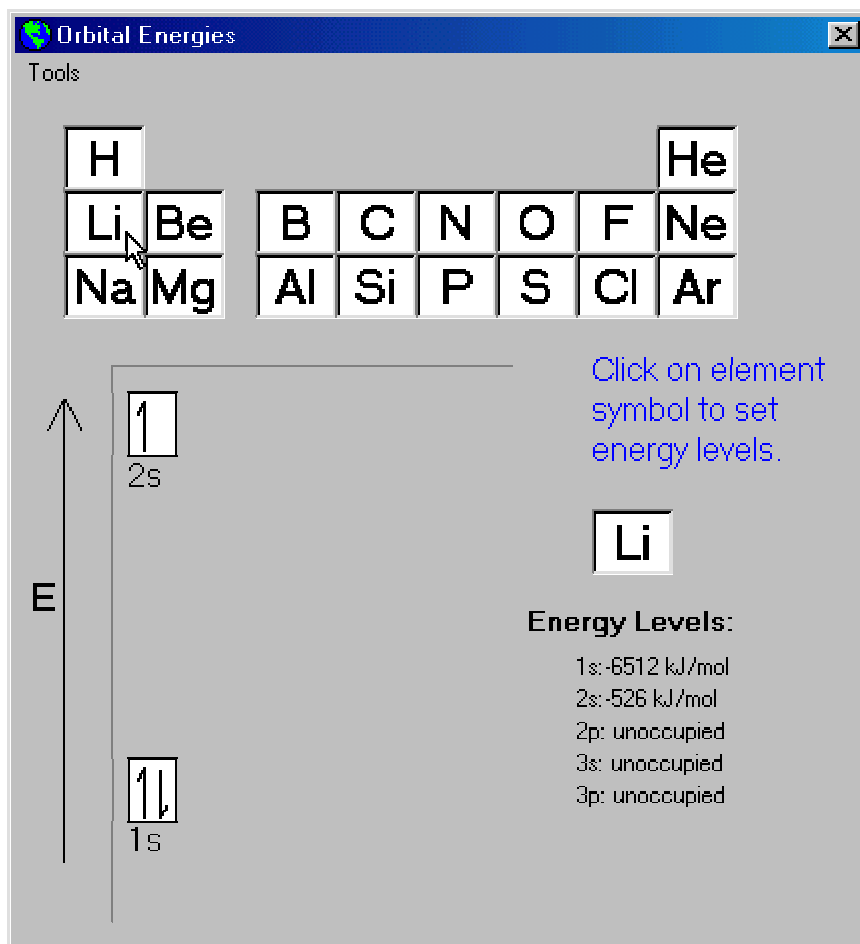
- Bohr-en eredu atomikoa
- Atomoaren osagaiak

### Erabil daiteken softwarea

- "ChemLand 6", University of Massachusetts

### Aktibitateak

Hona hemen programa honetan agertzen den pantailaren irudi bat:



Elementuetan klik eginez, "2s" eta "2p" orbitalen balioak izango ditugu.

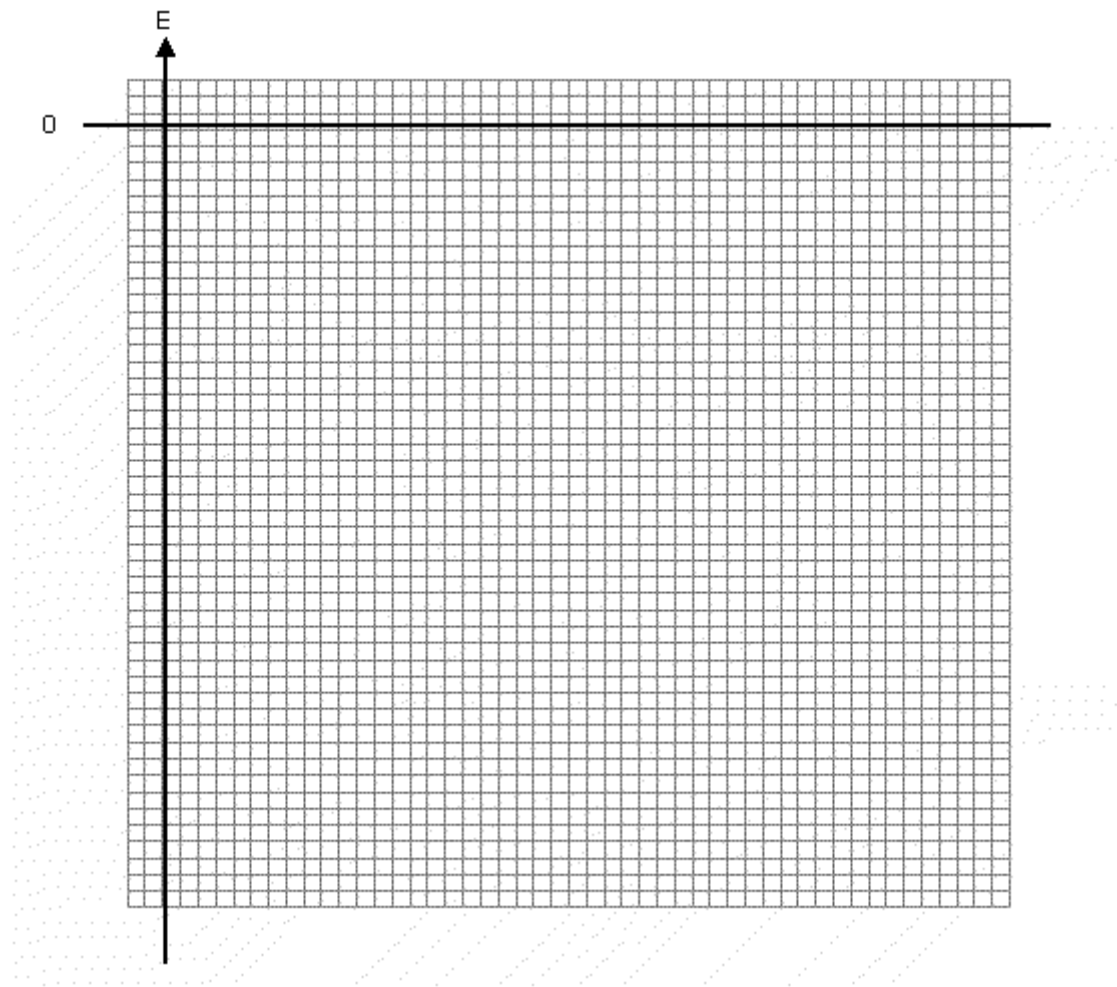
### 1. AKTIBITATEA

Adierazi taula batetan 2. periodoko "2s" eta "2p" orbitalen energiak

Elementua	2s	2p
Li		
Be		
B		
C		
N		
O		
F		
Ne		

### 2. AKTIBITATEA

Energia horien adierazpen grafikoa egin.



### 3. AKTIBITATEA

Kontutan harturik maila elektronikoak eta elementu bakoitzaren nukleoan dauden protoiak (protoi-kopurua), adierazi arrazoiren bat orbitalen energiaren bilakaera azaltzeko.