**APUNTS FQ**

**Tema 4:**

La primera energía de ionització és la mínima que es necesita per arrencar un electro en estat gas en el seu nivell bàsic. Ha d’està aillat

Tots els àtoms tenen energía de ionització positiva, perquè tots se senten comodes amb l’electró.

Exitar: Se li dona energía capaç per pasar a un altre orbital però no per escapar – velocitat d’escapament.

EH= -Rh(Zi/n)2

La càrrega nuclearafectiva creix ja que hi ha menys apentallament amb el nucli.

Les excepcions venen donades per les subcapes s i p parcialment plenes. Com per exemple el Bor i el Beril·li.

**2n EI:**

Com que hi ha menys electrons hi ha menys apantellament per tan tés més gran que la primera.

S’ha de mirar del monocatió, perquè s’arrenca des d’allà.

**AE**:

És la facilitat que un anió perdi un electró per tal de tenir una entalpia positiva.