



# UDES

## Mi Universidad

*Nombre del Alumno: Dulce Violeta González Morales*

*Nombre del tema: LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO*

*Parcial: 1*

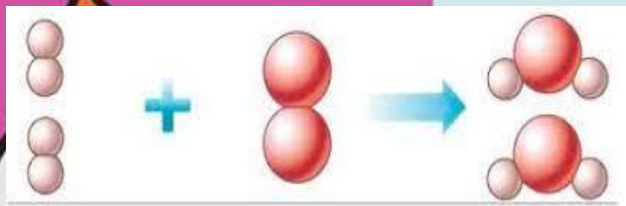
*Nombre de la Materia: Química 2*

*Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes*

*Semestre: 2*

*Cuantificación de los procesos químicos.*

*En Química se requiere que se hagan mediciones de la materia por lo que se utiliza la unidad mol para medir cantidad de materia, que contienen átomos, iones y moléculas. Un mol siempre contiene el mismo número de partículas, sin importar de qué sustancia se trate. Así, por ejemplo, tenemos las siguientes sustancias:*



*Leyes ponderales*

*Las leyes ponderales son fundamentales para entender las reacciones químicas.*

*Estas leyes ponderales, como la de conservación de la masa de Lavoisier y la de proporciones definidas de Proust, gobiernan el comportamiento de la materia en reacciones químicas, proporcionando una base sólida para la estequiometría.*



*Implicaciones ecológicas, industriales y económicas de los cálculos estequiométricos.*

*En conclusión, la estequiometría es una herramienta crucial para una industria, en el que a partir de una ecuación química podemos extraer mucha información y establecer relaciones para la optimización de un producto sea jabón, gasolina u otros.*



*Contaminación de agua, aire y suelo.*

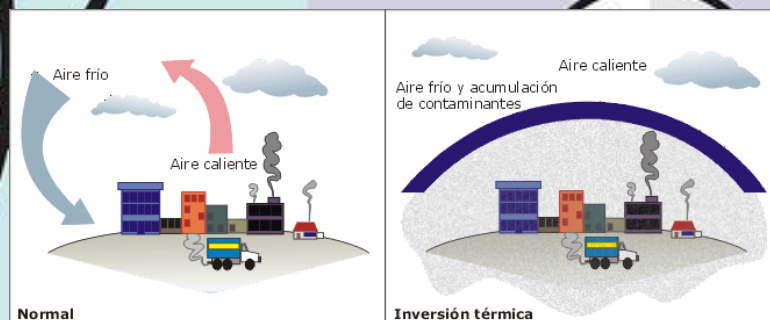
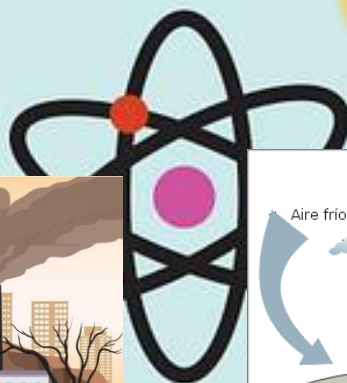
*La contaminación ambiental como la acumulación de desechos contaminantes en el ambiente, recursos naturales o la atmósfera, que perjudica el estado de salud de los seres vivos. Esta problemática se genera por la tala de árboles, la quema de basuras, los desechos sólidos domésticos e industriales y el monóxido de carbono emitido por los vehículos particulares, entre otros.*

*Inversión térmica, smog y lluvia ácida.*

*Inversión térmica: aumento de la temperatura con respecto a la altitud en una capa de la atmósfera.*

*Smog: reduce la cantidad de energía solar que llega hasta la superficie de la Tierra*

*Lluvia ácida: gran cantidad de gases invisibles altamente perjudiciales para nuestro medio ambiente.*



**BIBLIGRAFIA:**

[.https://www.google.com/url?sa=i&url=https%3A%2F%2Fes.vecteezy.com%2Farte-vectorial%2F21669884-aire-agua-y-suelo-contaminacion-por-industrial-produccion-ambiental-contaminacion&psig=AOvVaw1-kUE96xQ0caDJarmAqGn5&ust=1710013827817000&source=images&cd=vfe&opi=89978449&ved=0CBAQjRxqFwoTCODRuI245YQDFQAAAAAdAAAAABAD](https://www.google.com/url?sa=i&url=https%3A%2F%2Fes.vecteezy.com%2Farte-vectorial%2F21669884-aire-agua-y-suelo-contaminacion-por-industrial-produccion-ambiental-contaminacion&psig=AOvVaw1-kUE96xQ0caDJarmAqGn5&ust=1710013827817000&source=images&cd=vfe&opi=89978449&ved=0CBAQjRxqFwoTCODRuI245YQDFQAAAAAdAAAAABAD)

[.https://www.google.com/imgres?imgurl=https%3A%2F%2F1.bp.blogspot.com%2F-t67tK92RIns%2FVyquWql6mGI%2FAAAAAAAAAAFk%2FKMPhtm7vo1lw3KTT1MiEp\\_KAM75nj4\\_0ACLcB%2Fs1600%2F01.gif&tbnid=GwKRGUllVxmeJM&vet=12ahUKEwiX3Y6ZueWEAxX6x8kDHak5CpMQMygAegQIARBO..i&imgrefurl=https%3A%2F%2Fagdelma.blogspot.com%2F2016%2F05%2Finversion-termica-smog-y-lluvia-acida.html&docid=2AhSPA4Gicak9M&w=664&h=273&q=SMOG%20LLUVIA%20%20ACIDA&hl=es-419&ved=2ahUKEwiX3Y6ZueWEAxX6x8kDHak5CpMQMygAegQIARBO](https://www.google.com/imgres?imgurl=https%3A%2F%2F1.bp.blogspot.com%2F-t67tK92RIns%2FVyquWql6mGI%2FAAAAAAAAAAFk%2FKMPhtm7vo1lw3KTT1MiEp_KAM75nj4_0ACLcB%2Fs1600%2F01.gif&tbnid=GwKRGUllVxmeJM&vet=12ahUKEwiX3Y6ZueWEAxX6x8kDHak5CpMQMygAegQIARBO..i&imgrefurl=https%3A%2F%2Fagdelma.blogspot.com%2F2016%2F05%2Finversion-termica-smog-y-lluvia-acida.html&docid=2AhSPA4Gicak9M&w=664&h=273&q=SMOG%20LLUVIA%20%20ACIDA&hl=es-419&ved=2ahUKEwiX3Y6ZueWEAxX6x8kDHak5CpMQMygAegQIARBO)

[.https://prezi.com/rrgyka7zbdk/inversion-termica-smog-y-lluvia-acida/](https://prezi.com/rrgyka7zbdk/inversion-termica-smog-y-lluvia-acida/)