

## Maturitní témata z chemie (bilingvní studium)

1. Composición y Estructura del átomo, núcleo, capas de electrones y periodicidad en las propiedades de los elementos.
2. Estructura electrónica, propiedades de los átomos y compuestos que forman según el grupo y periodo.
3. Enlace Químico
4. Cinética de las Reacciones Químicas
5. Reacciones REDOX
6. Equilibrio en reacciones PIROLÍTICAS, ÁCIDO-BASE y OXIDACIÓN-REDUCCIÓN.
7. Disoluciones y pH.
8. Reactividad y propiedades del Oxígeno y el Hidrógeno.
9. Elementos S: Propiedades, reacciones y compuestos más importantes.
10. Elementos carbonoides: Propiedades, reacciones y compuestos más importantes.
11. Elementos nitrogenoides (N y P): Propiedades, reacciones y compuestos más importantes.
12. Elementos anfígenos (O y S): Propiedades, reacciones y compuestos más importantes.
13. Elementos halógenos: Propiedades, reacciones y compuestos más importantes.
14. Elementos d: Grupos del Cu, Fe, Zn y sus compuestos.
15. Estructura, propiedades, fuentes e importancia de alcanos y cicloalcanos.
16. Estructura y reacciones de hidrocarburos y su importancia en la tecnología.
17. Carácter aromático de los compuestos.
18. Derivados de los hidrocarburos: Su importancia, elaboración y propiedades.
19. Clasificación, estructura, propiedades e importancia de las aminas.
20. Estructura y propiedades químicas de los hidroxcompuestos, su síntesis e importancia de alcoholes y fenoles.
21. Características, estructura y reacciones de aldehídos y cetonas.
22. Clasificación, estructura, reacciones e importancia de los ácidos carboxílicos y sus derivados.
23. Importancia biológica del metabolismo de los lípidos y sus reacciones.
24. Sacáridos: Clasificación y estructura de moléculas. Metabolismo en los seres vivos e importancia biológica.
25. Proteínas y ácidos nucleicos: Estructura e importancia biológica.