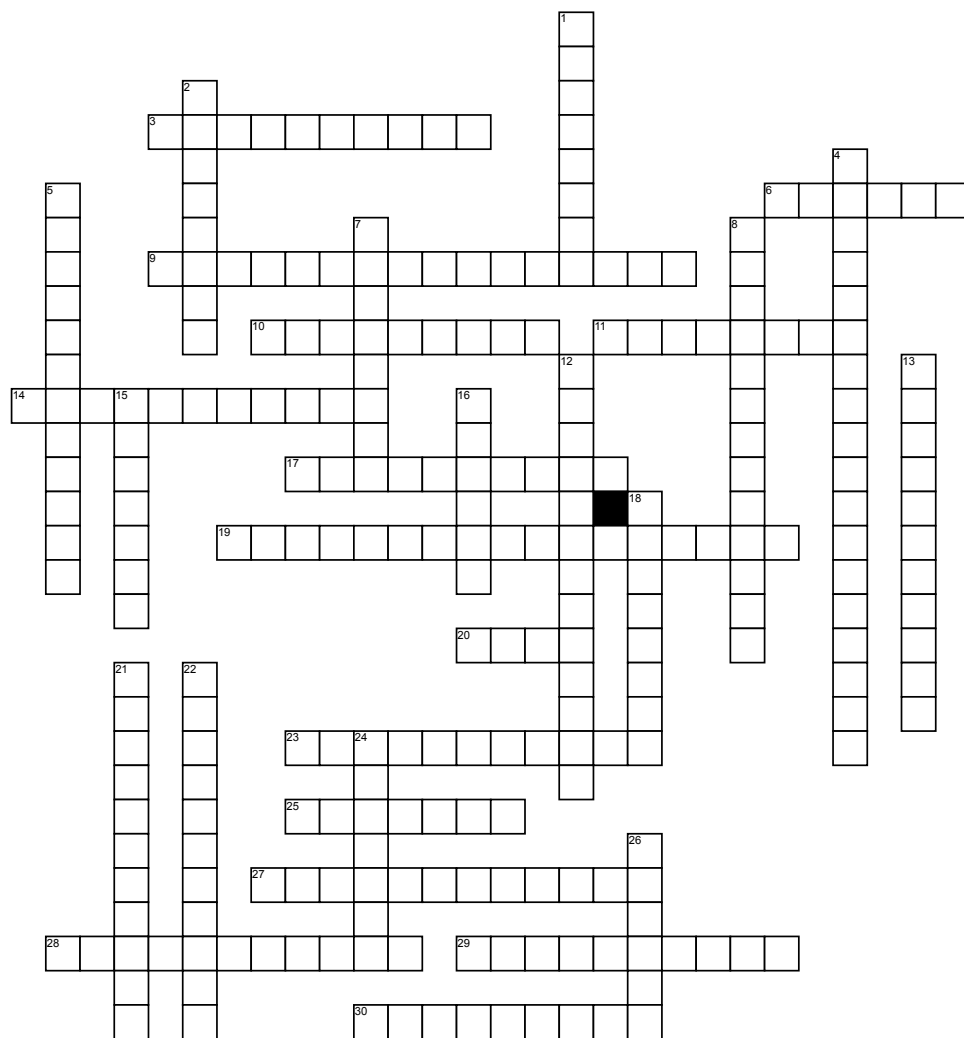


Química Orgánica I - Conceptos básicos - Capítulos 1-6



Across

3. especie que reacciona cediendo un par de electrones libres a otra especie.
 6. unión entre dos o más átomos para formar una entidad de orden superior
 9. enlazado a dos carbonos.
 10. compuesto orgánico cíclico conjugado que cumple con la regla de huckel.
 11. aquel elemento químico que suministra electrones.
 14. una sustancia que aumenta la rapidez de una reacción, sin que se consuma en la reacción.
 17. eliminación concertada que involucra un estado de transición donde la base abstrae un protón al mismo tiempo que el grupo saliente se va.
 19. muestra los cambios de energía potencial conforme los reactivos se convierten en productos.
 20. especie rica en electrones que puede abstraer un protón.
 23. par de moléculas con imágenes especulares no superponibles: isómeros especulares.
 25. hidrocarburos que contienen enlaces dobles de carbono-carbono.

27. especie muy reactiva en la que uno de los átomos tiene un número impar de electrones.

28. aquella donde un átomo o grupo de un compuesto químico es sustituido por otro átomo o grupo.

29. eliminación de múltiples pasos donde el grupo saliente se pierde en un paso lento de ionización, y luego se pierde un protón en un segundo paso.

30. proceso por el cual pasa una estructura al reaccionar con otra.

Down

1. desorden o libertad de movimiento.

2. compuesto que es atacado por el reactivo.

4. es la medida de la capacidad de un átomo para atraer hacia electrones.

5. compuestos orgánicos formados únicamente por átomos de carbono e hidrogeno.

7. propiedad de ciertos compuestos químicos que con igual fórmula molecular

8. describe las reacciones de adición de H₂X a alquenos y alquinos

12. átomo que da lugar a estereoisómeros cuando sus grupos son intercambiados.

13. desplazamiento concertado de un nucleófilo por otro en un átomo de carbono con hibridación sp³.

15. una reacción donde una o más especies químicas se suman a otra.

16. diferente de su imagen especular

18. grupo, CH₂.

21. intercambio de nucleófilos en dos pasos, con una ruptura de enlaces que precede a la formación de otros enlaces.

22. reacción que involucra la pérdida de dos átomos o grupos del sustrato.

24. hidrocarburos que contienen enlaces triples de carbono-carbono como su grupo funcional.

26. grupo CH₃

Word Bank

NUCLEOFILO	REACCION E2	ENLACE	REACCION SN1	SUSTRATO
METILENO	CATALIZADOR	METILO	ESTEREOCENTRO	ISOMERIA
ALQUENO	ALQUINO	ENANTOMERIO	HALURO SECUNDARIO	SUSTITUCION
MECANISMO	ELECTRONEGATIVIDAD	AROMATICO	BASE	QUIRAL
RADICAL LIBRE	ENTROPIA	REACCION SN2	REDUCTOR	HIDROCARBURO
MARCKOFFNIKOV	ADICION	DIAGRAMA DE ENERGIA	REACCION E1	ELIMINACION