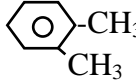



## FORMULACION QUIMICA ORGANICA II.

1. Acido butanodioico.
2. Acido 2-metilpropanoico.
3. Acido but-2-en-dioico.
4. Acido 2-metilpent-2-en-dioico.
5. Acido butinodioico
6. Acido octa-2,5-dien-dioico.
7. Acido 3-metilpent-2-en-dioico.
8. Acido fórmico o metanoico.
9. Acido propanodioico o malónico.
10. Acido etanodioico o ác. oxálico.
11. Metanoato de etilo.
12. Etanoato de butilo.
13. 2-metilbutanoato de metilo.
14. Acetato de etilo.
15. 2-metilpropanoato de 2-metilpropilo.
16. 2-metilpropanoato de metilo.
17. Acetato de plata.
18. 3-metilbutanoato de etilo.
19. Etanoato de sodio.
20. Etanoato de butilo.
21. Metanamina o metilamina.
22. Butan-2-amina ó 1-metilpropilamina.
23. N,N-dimetilpropanamina ó  
N,N-dimetilpropilamina.
24. Propano-1,3-diamina.
25. Butano-1,2,4-triamina ó  
2-aminobutano-1,4-diamina.
26. Butilpropilamina.
27. Pentano-1,3-diamina.
28. 1,1-dimetiletilamina.
29. Cianuro de etilo.
30. Nitrobenceno.
31.  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-}\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{-COOH}$
32.  $\text{COH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-}\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{-COOH}$
33.  $(\text{CH}_3\text{-COO})_2\text{Pb}$
34.  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_2\text{-CH}_3$
35.  $\text{CH}_3\text{-}\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{-}\underset{\text{CH}_2\text{-CH}_3}{\text{CH}}\text{-COO-CH}_2\text{-}\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}\text{-CH}_3$
36.  $\text{CHO-COOH}$
37.  $\text{CH}_3\text{-NH-CH}_2\text{-CH}_3$
38.  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$
39.  $\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH}_2$
40.  $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_2\text{-CH=CH-COOH}$
41.  $\text{HC}\equiv\text{C-COOH}$
42. 
43. 
44.  $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CHCl-CH}_3$
45. 