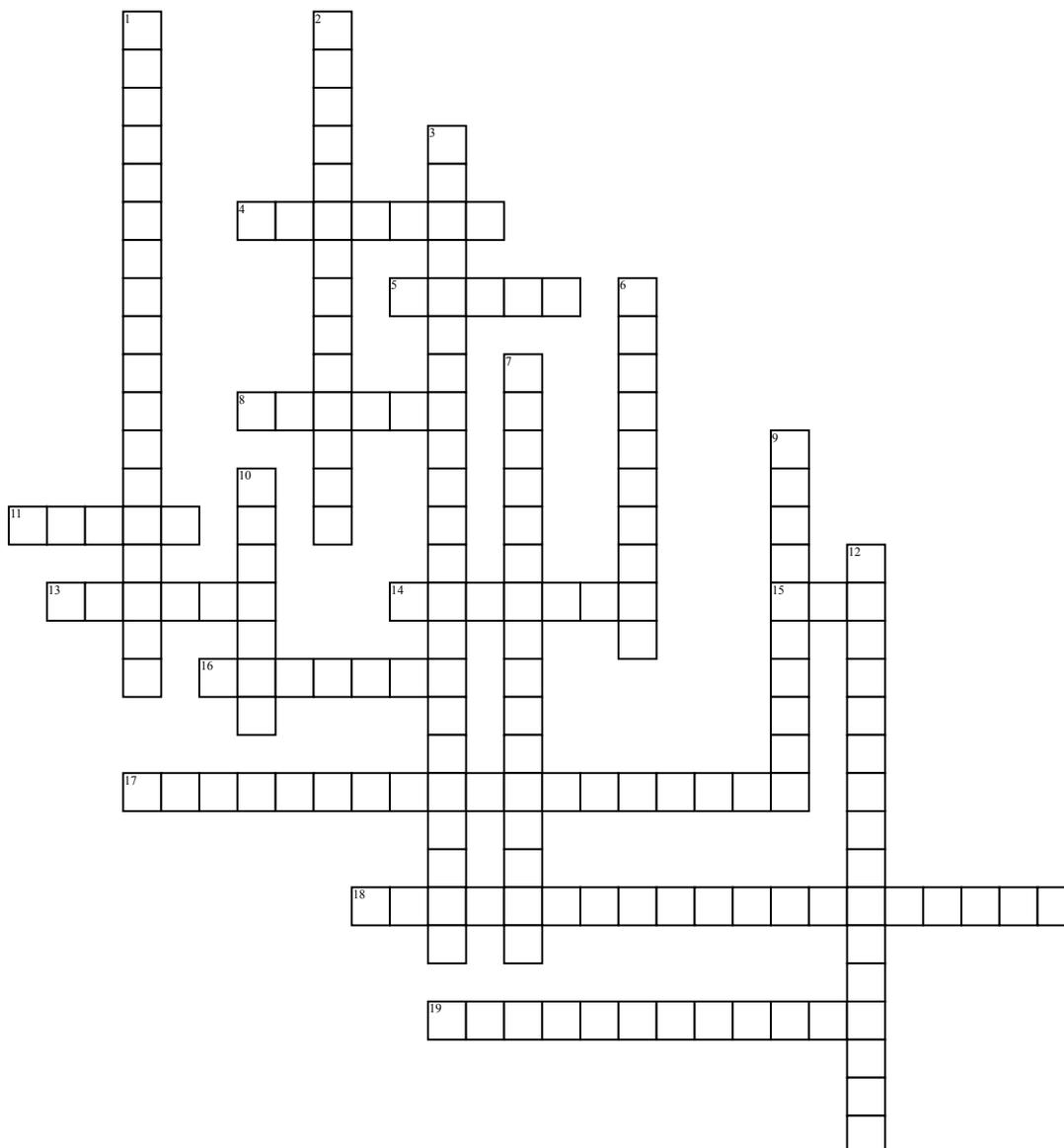


Chimie organique



Across

4. Caractéristique des énantiomères. Image différente que son image miroir.
5. Préfixe du groupement fonctionnel possédant un azote, polaire et qui possède un point de fusion plus élevé que les acides carboxyliques.
8. Produit suite à l'oxydation d'un alcool secondaire.
11. Groupement fonctionnel possédant un atome d'azote. Très polaire et possède un point de fusion et d'ébullition élevé.
13. Préfixe du groupement éther.
14. Figure parmi les principaux dérivés du benzène. Possède un groupement amine.
15. Préfixe du groupement possédant un atome d'oxygène liées par une double liaisons à un carbone à l'extrémité de la molécule.

16. Un hydrocarbure aromatique, liquide à la température de la pièce, non polaire et possède un point de fusion et d'ébullition faible. Composé avec des liaisons doubles et simples en alternance.
17. Lorsque le stéréo-isomère possède des groupements orienté à des côté opposés de la molécule.
18. Composé possédant la même formule chimique qu'un autre mais ont une disposition structurales différentes.
19. Réaction qui permet la formation de halogénoalcane suite à une addition d'halogène sur des alcènes dans un milieu aqueux.

Down

1. Règle qui dicte que l'ion d'hydrogène d'un alcène asymétrique de fixe s l'atome de carbone avec le plus de hydrogène.
2. Réaction qui permet la formation d'ester suite à une condensation de deux acides carboxyliques.

3. Réaction qui permet la formation d'esters et forme l'eau comme produit secondaire.
6. Groupement où le carbone à l'extrémité est lié à un atome d'oxygène par double liaison et par un hydroxyde.
7. Lorsque les halogènes sont exposés à ceci et à la chaleur, il deviennent des radicaux qui peuvent participer à une réaction de substitution.
9. Groupement très polaire qui permettent la formation de ponts hydrogènes entre ces molécules. Ont un point de fusion et d'ébullition élevé et ont un suffixe -ol.
10. Hydrocarbure ne possédant que des atomes de carbones et hydrogène liées par des liaisons simples.
12. Lorsque le stéréo-isomère possède des groupements orienté sur le même côté de la molécule.