*«МБОУ СОШ №3» О. Муром Владимирской области*

Тест по теме:

« Нефть и способы её переработки».

*Учитель химии*

*Аляева Л.Н.*

1. Природная смесь углеводородов, в основном алканов линейного и разветвленного строения, содержащих в молекуле от 5 и более атомов углерода, с другими органическими соединениями, прежде всего полиароматическими углеводородами:
   1. арены;
   2. бензол;
   3. нефть;
   4. метан.
2. Цвет нефти:
   1. черный;
   2. темно-коричневый;
   3. бурая;
   4. она может быть всеми перечисленными цветами.
3. Как нефть проявляет себя во взаимодействии с водой:
   1. растворима;
   2. нерастворима;
   3. малорастворима;
   4. выпадает в осадок.
4. Какое влияние оказывает нефть на микроорганизмы:
   1. она никак не влияет;
   2. Пагубно, вплоть до гибели;
   3. Положительно;
   4. в одном случае положительно, в другом отрицательно.
5. Какие из перечисленных ниже организмов могут использовать нефть в качестве пищи:
   1. человек;
   2. растение, они используют нефть для фотосинтеза;
   3. животные;
   4. некоторые виды бактерий.
6. Температура кипения нефти:
   1. 100°С;
   2. 260°С;
   3. не имеет постоянной температуры кипения;
   4. 473°С.
7. Физический способ разделения смеси компонентов, основанный на различии их температур кипения:
   1. Фракционная перегонка;
   2. ректификация;
   3. способ кипячения;
   4. правильные ответы а и б.
8. Специальные установки для физического разделения компонентов нефти:
   1. ректификационные колонны;
   2. фракционные колонны;
   3. реакционные столбы;
   4. все варианты ответы верны.
9. Топливом являются:
   1. бензин;
   2. керосин и дизель;
   3. мазут и керосин;
   4. бензин, керосин, дизель и мазут.
10. Сырье для производства химических реактивов:
    1. лигроин;
    2. керосин;
    3. бензин;
    4. никотин.
11. Топливо для электростанций, кораблей; сырье для производства масел:
    1. лигроин;
    2. никотин;
    3. мазут;
    4. бензин
12. Смесь низкомолекулярных углеводородов:
    1. ректификационные газы;
    2. бензин;
    3. лигроин;
    4. керосин.
13. Углеводороды состава отС5Н12 до С11Н24:
    1. ректификационные газы;
    2. бензин;
    3. лигроин;
    4. керосин.
14. Углеводороды состава от С8Н18 до С14Н30:
    1. ректификационные газы;
    2. бензин;
    3. лигроин;
    4. керосин.
15. Углеводороды состава от С13Н28 до С19Н36:
    1. ректификационные газы;
    2. бензин;
    3. лигроин;
    4. керосин.
16. Легкоплавкие смеси твердых углеводородов:
    1. соляровое масло;
    2. вазелин и парафин;
    3. смазочные масла;
    4. битум.
17. Битум и асфальт получают из:
    1. из мазута;
    2. из смеси парафинов;
    3. из солярового масла;
    4. из смазочного масла.
18. Бензин получаю из:
    1. из газолиновой фракции;
    2. из лигроиновой фракции;
    3. из керосиновой фракции;
    4. из дизельного топлива.
19. Петролейный эфир получают из:
    1. из лигроиновой фракции;
    2. из газолиновой фракции;
    3. из керосиновой фракции;
    4. из дизельного топлива.
20. Смазочные масла получают из:
    1. из керосиновой фракции;
    2. из лигроиновой фракции;
    3. из дизельного топлива;
    4. из мазута.
21. В ректификационных колоннах осуществляют:
    1. фракционную перегонку;
    2. ректификацию;
    3. крекинг;
    4. очистку.
22. Очистку нефти делают для:
    1. увеличения концентрации нефтепродуктов;
    2. увеличения выхода бензина;
    3. удаления механических примесей;
    4. извлечения мазута.
23. Перед подачей в ректификационную колонну нефть подогревают до температуры:
    1. 40-200°С;
    2. 320-350°С;
    3. 150-250°С;
    4. 180-300°С
24. Бензиновая фракция отделяется при температуре:
    1. 40-200°С;
    2. 320-350°С;
    3. 150-250°С;
    4. 180-300°С.
25. Лигроиновая фракция отделяется при температуре:
    1. 40-200°С;
    2. 320-350°С;
    3. 150-250°С;
    4. 180-300°С
26. Керосиновая фракция отделяется при температуре:
    1. 40-200°С;
    2. 320-350°С;
    3. 150-250°С;
    4. 180-300°С.
27. битум отделяется при температуре:
    1. 40-200°С;
    2. 320-350°С;
    3. 150-250°С;
    4. 180-300°С.
    5. правильного ответа нет
28. Октановое число показывает:
    1. содержание бензина в нефтепродукте;
    2. детонационную устойчивость;
    3. способ получения нефтепродукта;
    4. температуру воспламенения.
29. В качестве эталона для определения октанового числа в
    1. Н-гептан;
    2. Изооктан;
    3. керосин;
    4. асфальт.
30. Полиароматические углеводороды входят в состав:
    1. ректификационных газов;
    2. бензинов;
    3. дизельного топлива;
    4. мазута.

Приложение.

Правильные ответы:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. | В | 17. | А |
| 2. | Г | 18. | А |
| 3 | Б | 19. | Б |
| 4. | Б | 20. | Г |
| 5. | Г | 21. | А, Б |
| 6. | В | 22. | В |
| 7. | Г | 23. | Б |
| 8. | А | 24. | А |
| 9. | Г | 25. | В |
| 10. | А | 26. | Г |
| 11. | В | 27. | Д |
| 12. | А | 28. | Б |
| 13. | Б | 29. | А, Б |
| 14. | В | 30. | В |
| 15. | Г |  |  |
| 16. | Б |  |  |