

Deriváty uhlovodíků – 2. část (4/8 až 4/13)

1. Co to jsou alkoholy a jak se liší od fenolů?
 2. Jaké typy názvů používáme u alkoholů – uveďte 3 konkrétní názvy u 2. nejjednoduššího alkoholu.
 3. Podle čeho a jak dělíme alkoholy?
 4. Jaké vlastnosti mají alkoholy?
 5. Uveďte 4 možnosti přípravy alkoholů.
 6. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a užití nejjednoduššího alkoholu.
 7. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a užití 2. nejjednoduššího alkoholu.
 8. Systematický název, racionální vzorec a význam glykolu.
 9. Systematický název, racionální vzorec, význam a užití glycerolu.
 10. Co to jsou fenoly, jak se liší od alkoholů a jak se rozdělují?
 11. Jaké vlastnosti mají fenoly?
 12. Názvy, racionální vzorec a vlastnosti nejjednoduššího fenolu.
 13. Jaké využití má fenol?
 14. Název, racionální vzorec a vlastnosti kyseliny pikrové.
 15. Co to jsou ethery, jak se odvozují (2 možnosti)?
 16. Jaké názvosloví používáme u etherů, uveďte konkrétně u nejjednoduššího etheru.
 17. Jak se připravují ethery a jaké mají vlastnosti?
 18. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a užití nejjednoduššího etheru.
 19. Systematický název, racionální vzorec, vlastnosti a využití oxiranu.
 20. Co to jsou aldehydy; zakreslete strukturně jejich charakteristickou skupinu.
 21. Jaké názvosloví používáme u aldehydů, napište konkrétně u nejjednoduššího aldehydu.
 22. Jak se připravují aldehydy, jaké mají vlastnosti?
 23. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a využití nejjednoduššího aldehydu.
 24. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a využití 2. nejjednoduššího aldehydu.
 25. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a využití nejjednoduššího aromatického aldehydu.
 26. Co to jsou ketony; zakreslete strukturně jejich charakteristickou skupinu.
 27. Jaké názvosloví používáme u ketonů, napište konkrétně u nejjednoduššího ketonu.
 28. Názvy, racionální vzorec, vlastnosti a využití nejjednoduššího ketonu.
 29. Racionální vzorec, vlastnosti a význam difenylketonu.
 30. Systematický název, racionální vzorec, vlastnosti a význam cyklického ketonu se 6 C.
-
31. Napište racionální vzorec a systematický název 2. nejjednoduššího nenasyceného alkoholu.
 32. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího terciárního alkoholu.
 33. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího sekundárního alkoholu.
 34. Napište rovnici dokonalého hoření methanolu (methanol součtově).
 35. Napište rovnici reakce: ethen + 1 molekula vody.
 36. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího asymetrického etheru.
 37. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího aromatického etheru.
 38. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího nenasyceného aldehydu.
 39. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího asymetrického ketonu.
 40. Napište racionální vzorec a systematický název nejjednoduššího nenasyceného ketonu.