

## Kvarta – Opakování 2. celku (2/6 až 2/10)

1. Co to jsou alkyne, jak jinak jsou označovány ?
2. Jaká pravidla platí pro názvosloví alkynů ?
3. Jaké vlastnosti mají alkyne, které reakce nejčastěji dávají ?
4. Napište oba názvy a všechny 3 vzorce nejjednoduššího alkynu.
5. Jaké vlastnosti má ethyn ?
6. Jaké využití má ethyn ?
7. Jak lze laboratorně připravit acetylen, napište rovnici reakce.
8. Napište vyčíslenou rovnici hoření acetyleny.
9. Co to jsou alkadieny, jak jinak jsou označovány ?
10. Jaká pravidla platí pro názvosloví dienů ?
11. Napište a zakreslete, jak se rozdělují dieny podle polohy dvojných vazeb.
12. Jaký vzorec a triviální název má buta-1,3-dien ?
13. Jaký vzorec, triviální název a jaký význam má 2-methylbuta-1,3-dien ?
14. Jaká je charakteristika cyklických uhlovodíků, jak se rozdělují ?
15. Napište názvy a racionální vzorce prvních dvou cykloalkanů.
16. Co to jsou aromatické uhlovodíky, jak jinak jsou označovány ?
17. Napište strukturní vzorec benzenu, který chemik objevil jeho strukturu ?
18. Kde se vyskytuje benzen, jaké má vlastnosti a využití ?
19. Vzorec, systematický název a využití toluenu.
20. Vzorec, systematický název a využití vinylbenzenu.
21. Racionální vzorec, vlastnosti a využití naftalenu.
  
22. Vzorce a názvy prvních 10 alkynů a dienů (včetně izomerů).
23. Vzorce a názvy prvních 10 cykloalkanů, cykloalkenů, cykloalkynů (včetně izomerů).
24. Vzorce a názvy aromatických uhlovodíků odvozených od benzenu s postranním řetězcem s 1 – 5 uhlíky (včetně izomerů).
25. Rovnice hoření výše uvedených uhlovodíků.