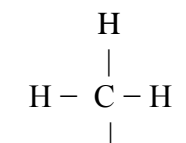
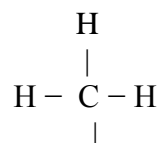


Pracovní list: Dusíkaté deriváty

1. Do rámečků doplň charakteristickou skupinu tak, abys vytvořil vzorec příslušného derivátu uhlovodíku a sloučeninu pojmenuj.

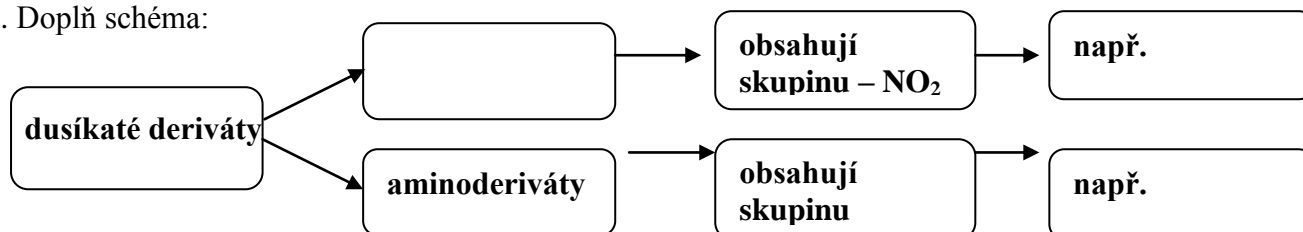


aminoderivát



nitroderivát

2. Doplň schéma:



3. Doplň:

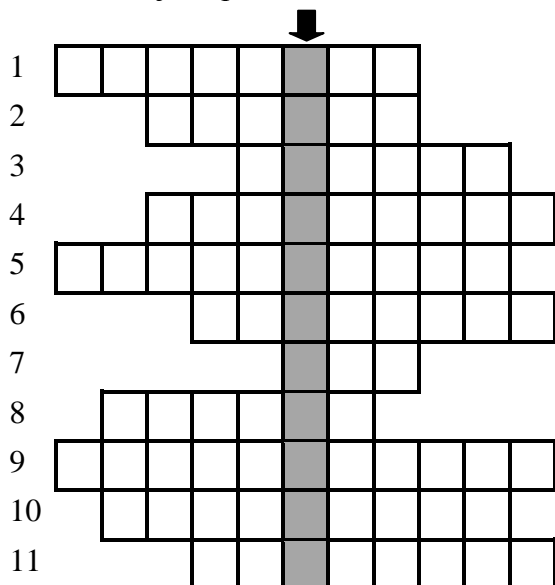
Mezi dusíkaté deriváty patří a

.....mají v molekule skupinu NH_2 . Jejich nejvýznamnějším zástupcem je, který se používá k výrobě

V molekulách nitroderivátů se vždy vyskytuje skupina, významným zástupce je

Nitroderiváty se uplatňují většinou při výrobě

4. Řešením tajenky je jméno významného fyzika. Vypracuj krátký referát o jeho životě, doplň vlastní kresbou jeho portrétu.



1. deriváty uhlovodíků, které se odvozují nahrazením jednoho nebo více atomů vodíku dusíkem
2. název sloučeniny $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2$
3. vzorec sloučeniny tetraflourethylen
4. triviální název sloučeniny trichlormethan CHCl_3
5. název sloučeniny $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NO}_2$
6. triviální název sloučeniny CHI_3
7. charakteristická skupina nitroderivátů
8. jiný název pro výbušninu TNT
9. název sloučeniny $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NO}_2$
10. název sloučeniny vinylchlorid $\text{CH}_2 = \text{CHCl}$
11. F, Cl, Br, I patří do skupiny ...

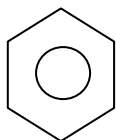
Tajenka: _____

5. Přičiřad' k sobě chemické a triviální názvy organických sloučenin:

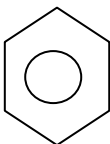
toluen
acetylen
ethylen
jodoform
tritol
anilin
chloroform

ethen
2,4,6 - trinitrotoluen
benzenamin
methylbenzen
trichlormethan
ethyn
trijodmethan

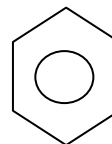
6. Doplň vzorce dusíkatých derivátů a ke každému napiš jejich využití.



NITROBENZEN



2,4,6 - TRINITROTOLUEN



ANILIN

7. Zopakuj si názvosloví nitroderivátů:

1. nitromethan	2. C₆H₅ – NH₂
3. CH₃ – CH₂ – NO₂	4. 2 - nitropropan
5. nitrocyklohexan	6. 2,4,6 – trinitrotoluen (TNT)
7. CH₃ – NH₂	8. ethylamin
9. C₆H₅ – NO₂	10. CH₃ – CH₂ – CH₂ – NH₂
11. CH₃ – CH₂ – CH₂ – CH₂ – NO₂	12. nitrocyklobutan
13. 2,3 – dimethyl – 2,3 - dinitrobutan	14. 1,2 - dinitroethan
15. 1,3 - dinitrobenzen	16. chlornitrobenzen

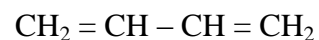
8. **Oprav chyby** v textu:

Nitrosoučineniny jsou organické sloučeniny, které vzniknou nahrazením jednoho nebo více atomů uhlíku **nitro** skupinou – **NH₂**. Aminosoučineniny jsou organické sloučeniny, které vzniknou nahrazením jednoho nebo více atomů vodíku amino skupinou – **NO₂**.

9. **Přiřaď k sobě název organické sloučeniny, chemický vzorec a skupinu.**

acetylen

aromatické uhlovodíky



toluen

alkeny



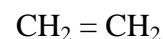
propan

nitroderiváty



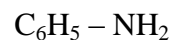
buta – 1,3 – dien

cykloalkany



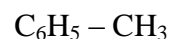
ethylen

alkyny



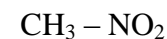
anilín

halogenderiváty



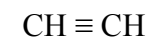
jodoform

alkany



cyklohexan

alkadieny



nitromethan

aminoderiváty

