**Aromatické sloučeniny a jejich reakce – test v aplikaci KAHOOT**

Test je určen pro žáky 2. ročníků vyššího gymnázia na procvičení probrané látky z oblasti organické chemie (aromatické sloučeniny).

Test je připraven jako procvičování před testem z aromatických sloučenin tak, aby žáci dostali možnost si ozkoušet, jak danému tématu porozuměli a co si ještě musí zopakovat.

Otázky a jejich zařazení do Bloomovy taxonomie:

1. Které z následujících pravidel nepatří mezi pravidla aromaticity? (reprodukce)

a) molekula musí být planární a cyklická

**b) molekula musí mít sudý počet atomů**

c) molekula musí mít 4n+2 valenčních π elektronů

d) molekula musí mít více rezonančních struktur

2. S použitím pravidel aromaticity vyberte, která molekula je aromatická. (aplikace)

 a) 

 b) 

 **c) **

 d) 

3. Jednoduchá vazba C-C má délku 154 pm a dvojná vazba C=C má délku 134 pm. Jakou délku mají vazby mezi uhlíky v benzenu? (porozumění)

 a) 134 pm

**b) 139 pm**

c) 154 pm

d) 161 pm

4. Jaký je triviální název této sloučeniny? (reprodukce)



 a) xylen

 b) fenol

 c) kumen

 **d) toluen**

5. Pojmenujte systematicky následující sloučeninu. (porozumění)



**a) 3-(2-methylpropyl)-fenol**

b) 3-isopropylfenol

c) 1-methylpropyl-3-hydroxybenzen

d) 1-hydroxy-3-isopentylbenzen

6. Kterou z následujících látek můžeme použít jako katalyzátor pro halogenaci benzenu? (syntéza – znalost toho, že je třeba použít Lewisovu kyselinu + znalost, co je Lewisova kyselina)

 a) HCl

 b) V5O2

 **c) FeBr3**

 d) Pt

7. Seřaďte jednotlivé kroky reakce. (analýza)



 a) A, C, D, B

 **b) C, A, B, D**

 c) D, A, B, C

 d) C, B, A, D

8. Rozhodni, který z následujících produktů bude vznikat při nitraci toluenu. (evaluace)

 **a)** 

 b) 

 c) 

 d) 