**Aplikace Kahoot! - Halogenderiváty**

C – X

Věra Andrlíková

Cíl: Žák aplikuje získané poznatky o halogenderivátech

Zařazení: Organická chemie - Opakování halogenderivátů

Instrukce: Kvíz **Halogenderiváty** obsahuje 8 (10) otázek. Na zodpovězení každé otázky má žák 30 s. Kvíz obsahuje různé typy otázek.

Otázky s řešením a rozdělením dle Bloomovy taxonomie kognitivních cílů:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Myšlenková operace | Otázka | Číslo otázky | Typ otázky v aplikaci Kahoot! |
| Znalost | Halogenderiváty vznikají náhradou jednoho nebo více atomů vodíku v molekule základního uhlovodíku atomem halogenu.* **ANO** / ~~NE~~

Trichlormethan se dříve pod názvem chloroform používal jako* inhalační anestetikum

Jak se nazývají látky ze skupiny halogenderivátů, které se dříve používaly jako chladivo a porušují ozonovou vrstvu?* freony
 | 1610\* | True or falseQuizOpen-ended |
| Porozumění | Při elektrofilní adici dochází k homolytickému rozštěpení vazby mezi atomy v molekule halogenu.* ~~ANO~~ / **NE**
 | 5 | True or false |
| Aplikace | Názvosloví → 1-brom-2,3-dichlorbenzen4-chlorpent-1-en →  | 23 | QuizQuiz |
| Analýza | Seřaďte kroky radikálové substituce.* 1) A , 2) B , 3) C

F:\Didaktika organické chemie\Kahoot!\radikálová substituce.PNG | 4 | Quiz |
| Syntéza | Proč je kovalentní vazba C-X polarizovaná?* Halogeny jsou elektronegativnější než uhlík.

Seřaďte halogeny podle klesající elektronegativity (od nejvyšší k nejnižší)...* F, Cl, Br, I
 | 79\* | QuizPuzzle |
| Hodnocení | Rozhodni, která vazba bude kratší než vazba C-Br.* C-Cl
 | 8 | Quiz |

\*Pozn.: Otázky 9, 10 nejsou obsaženy v Kahoot! kvízu, neboť nebyl umožněn přístup pro vytvoření tohoto typu otázky.