**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 | 1  6  10\* | True or false  Quiz  Open-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-dichlorbenzen  4-chlorpent-1-en → | 2  3 | Quiz  Quiz |
| 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 | 7  9\* | Quiz  Puzzle |
| 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.