**Nekovalentní interakce - řešení**

Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je se seznámit s [chemickými vazbami a především s nekovalentními interakcemi a vodíkovou vazbou.](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3423-horeni-kyseliny-borite?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

* [**Nekovalentní interakce**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5569-nekovalentni-interakce)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Zakroužkujte správné odpovědi v tabulce:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Druh vazby** | **Síla vazby** | **Dosah vazby** |
| **Kovalentní vazba** | **~~slabá~~ / silná**  | **krátký / ~~daleký~~** |
| **Nekovalentní vazba** | **slabá / ~~silná~~** | **~~krátký~~ / daleký** |

1. **Doplňte text o vodíkové vazbě:**

Vodíková vazba je nejsilnější z nekovalentních interakcí. Vodíkovou vazbu tvoří atom vodíku vázaný na silně elektronegativní prvek (například kyslík, dusík) s atomem, který má volný elektronový pár.

1. **Nakreslete příklad vodíkové vazby.**

****

1. **Která z uvedených interakcí nepatří mezi nekovalentní interakce?**
* Coulombické síly
* vodíková vazba
* kovová vazba
1. **Proč jsou pro přírodní procesy důležité nekovalentní interakce?**

Nekovalentní vazby jsou reverzibilní na rozdíl od kovalentních vazeb. Příroda potřebuje pružně reagovat například na změny v prostředí, proto potřebuje reverzibilní vazby.

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

 Autor:
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].