

Oxid titaničitý – řešení

Pracovní list je vhodný pro žáky střední školy a 2. stupně ZŠ. Žáci získají znalosti o vlastnostech a použití oxidu titaničitého.

* [**Oxid titaničitý – čistič ovzduší**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/11222-oxid-titanicity-cistic-ovzdusi?vsrc=porad&vsrcid=port)

# Popište vlastnosti a použití oxidu titaničitého.



Oxid titaničitý je chemická sloučenina kyslíku a titanu. V přírodě se vyskytuje v několika minerálních formách. Uměle připravený oxid titaničitý, označovaný jako titanová běloba, má široké použití jako pigment do nátěrových hmot, barvivo v potravinářství a jako účinná složka některých opalovacích krémů. Je rozpustný v roztocích silných kyselin za vzniku solí titaničitých (TiIV) i silných zásad za vzniku titaničitanů.

# Doplňte věty.

Oxid titaničitý má vzorec TiO2.

Oxid titaničitý má triviální název titanová běloba.

Oxid titaničitý rozkládá některé škodlivé organické látky v ovzduší za pomoci fotokatalýzy na vodu a oxid uhličitý.

* 1. **Doplňte tajenku.**

Proces chemického rozkladu látek za přítomnosti fotokatalyzátoru a světelného záření se nazývá viz tajenka.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | | | | **F** | **L** | **O** | **R** |  | | |
|  | | | | **V** | **O** | **D** | **A** |  | | | |
| **A** | **T** | **O** | **M** |
| **R** | **O** | **Z** | **T** | **O** | **K** |  | |
|  | | | | | **K** | **A** | **Z** | **I** | **V** | **E** | **C** |
| **A** | **N** | **O** | **D** | **A** |  | |
|  | | **A** | **C** | **E** | **T** | **O** | **N** |  | | | |
|  | **S** | **U** | **L** | **F** | **A** | **N** |  | | | | |
|  | | | | **E** | **L** | **E** | **K** | **T** | **R** | **O** | **N** |
| **H** | **O** | **M** | **O** | **L** | **Ý** | **Z** | **A** |  | | | |
|  | | | | **O** | **Z** | **O** | **N** |
| **K** | **A** | **T** | **O** | **D** | **A** |  | |

* + 1. halový prvek s protonovým číslem 9
    2. nejrozšířenější sloučenina na Zemi
    3. nejmenší, chemicky dále nedělitelná částice
    4. homogenní, většinou kapalná směs
    5. název minerálu, jehož systematický název je fluorid vápenatý
    6. kladně nabitá elektroda
    7. triviální název pro dimethylketon
    8. bezbarvý plyn zapáchající po zkažených vejcích
    9. záporně nabitá částice tvořící obal kolem atomového jádra
    10. reakce, při níž dochází ke štěpení kovalentní vazby na dva radikály
    11. tříatomová sloučenina kyslíku
    12. záporně nabitá elektroda

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

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

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

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

