**SAT KEMIJE- KISIK, održan 20. 01. 2012, 7. razred**

Pripremila Ružica Milošević, učiteljica kemije OŠ „Petar Lorini“- Sali

**POKUSOM DO ZNANJA**

Kisik, plin bez boje, mirisa, teži od zraka, ne gori, podržava gorenje. Može se dobiti u laboratoriju iz spojeva bogatih kisikom, na primjer iz vodikovog peroksida, kako smo ga i mi dobili na satu.

|  |  |
| --- | --- |
| C:\Documents and Settings\Milan\My Documents\My Pictures\alkoholi\IMG_0816 (Small).JPG | C:\Documents and Settings\Milan\My Documents\My Pictures\alkoholi\IMG_0815 (Small).JPG |
| Koncentriranoj otopini vodikovog peroksida u Erlenmeyerovoj tikvici, približićemo tinjajući štapić. | Štapić se neće rasplamsati |

|  |  |
| --- | --- |
| C:\Documents and Settings\Milan\My Documents\My Pictures\alkoholi\IMG_0814 (Small).JPG | C:\Documents and Settings\Milan\My Documents\My Pictures\alkoholi\IMG_0813 (Small).JPG |
| Otopini vodikovog peroksida dodaćemo malo katalizatora (tvar koja će ubrzati kemijsku reakciju), a to je manganov dioksid. | Otopina pjeni, zamagli se. Malo sačekamo i unesemo tinjajući drveni štapić. On se rasplamsa.  |

|  |  |
| --- | --- |
| C:\Documents and Settings\Milan\My Documents\My Pictures\alkoholi\IMG_0812 (Small).JPG | C:\Documents and Settings\Milan\My Documents\My Pictures\alkoholi\IMG_0811 (Small).JPG |
| Više puta smo unosili tinjajući štapić u tikvicu i promatrali kako bi se rasplamsao. | Pokus je bio interesantan i učenici su s zanimanjem sudjelovali u radu. |