

Мудролије са хемије

Сазнали смо неке чињенице које нећете пронаћи у књигама хемије.

- ❖ Хемија проучава укус свега и свачега.
- ❖ Хемија проучава физику, биологију, медицину, алегорију, металургију, геологију, гвожђе...
- ❖ Физичке промене су промене када се, на пример, суши веш. Веш се суши и када се осуши опет се покваси, и опет се суши и он не губи своја својства.
- ❖ Метали су најзаступљенији у атмосфери.
- ❖ Метали могу бити: алкохолни и земноалкохолни.
- ❖ Легуре су појачани метали, који су отпорнији на неке временске, физичке и хемијске непогоде.
- ❖ Базни оксиди су оксиди који испаравају непријатним мирисом.
- ❖ Неутрализација је реакција између пирамиде и базе.
- ❖ Сулфатна или суморна киселина.
- ❖ Алкохоли могу бити модрохидроксилни, а могу бити и безалкохолни.
- ❖ Алкохолним врењем глукозе добија се склероза.
- ❖ Разлике у хемијском саставу масти и уља су мале, јер ако уље буде дуже време на сунцу постаће маст.
- ❖ Шећер се добија из шаргарепе.
- ❖ $5\text{C}_2\text{H}_4$ означава пет молекула монома.
- ❖ 78% азота се налази у кисеонику.
- ❖ 100% азота у балону се по укусу разликује од кисеоника, јер у кисеонику има и угљен-диоксида.
- ❖ Нафта настаје ископавањем рупа.
- ❖ Угљен-диоксид се користи као средство за анестезију, и за пуњење акумулатора.
- ❖ Амонијак се користи као средство за анестезију, у апаратима за гашење пожара и за прављење газираних пића.
- ❖ За гашење пожара користи се и азотна киселина.
- ❖ Азот је чврстог агрегатног стања. Уједно је најтврђа природна супстанца. Проводи електрицитет и због добре проводљивости струје користи се за прављење електрода. У реакцији са водом гради азотну киселину.
- ❖ Вода настаје у бурној реакцији спајања водоника и кисеоника, али може настати и бурним сагоревањем сумпора или дијаманта.