

Физичка и хемијска својства супстанци

Свака супстанца има карактеристична својства (особине) по којима се разликује од друге супстанце. Својства супстанце могу бити **физичка и хемијска**.



Физичка својства супстанци су она која се могу опазити помоћу чула или одредити мерним инструментима. То су: укус, боја, мирис, агрегатно стање (чврсто, течно, гасовито), растворљивост, тачка кључања, тачка мржњења и слично.

Пример: **Шећер**



Шећер је бела кристална супстанца, без боје и мириса, слатког укуса и добро се раствара у води.

Хемијска својства супстанце показују на који се начин супстанца претвара у друге супстанце. То могу бити: запаљивост, склоност ка рђању, труљење и слично.

Пример: **Рђање гвожђа**



Стајањем на ваздуху гвожђе реагује са кисеоником приликом чега долази до стварања рђе. Гвожђе има склоност ка рђању што представља његово хемијско својство.

Проверите своје знање:

1. Наброј по два примера супстанци од којих могу бити:

а) изграђена врата _____, _____

б) Направљене чаше _____, _____

в) направљен хлеб _____, _____

2. Попуни табелу:

| Врста супстанце | Мирис | Боја | Укус | Агрегатно стање |
|-----------------|-------|------|------|-----------------|
| Кухињска со | | | | |
| Сирће | | | | |
| Кисеоник | | | | |
| Гвожђе | | | | |
| Алуминијум | | | | |

3. Наброј пет физичких особина воде:

а) _____

б) _____

в) _____

г) _____

д) _____