

FIȘĂ DE LUCRU

1. Ce sunt proprietățile substanțelor?
2. Cum se clasifică proprietățile substanțelor chimice?
3. Ce deosebiri sunt între proprietățile fizice și chimice ale substanțelor?
4. Care sunt proprietățile fizice măsurabile?
5. Completează spațiile libere:
 - a. Starea de agregare, culoarea și strălucirea se pot stabili cu
 - b. Prin pipăit se pot determina următoarele proprietăți:,,
 - c. Conductibilitatea termică și electrică sunt proprietăți care se pot
6. Realizați corespondența între elementele coloanei A și elementele coloanei B

A

B

- | | |
|--|-----------------------|
| - proprietatea aluminiului de a se dilata la încălzire; | |
| - proprietatea piliturii de aluminiu de a se aprinde și de a arde când este aruncată în flacără; | - proprietăți fizice |
| - culoarea argintie a aluminiului; | |
| - mirosul specific al oțetului; | |
| - proprietatea sucurilor dulci din fructe de a se transforma în alcool etilic; | - proprietăți chimice |
| - proprietatea varului nestins de a se transforma în var stins în prezența apei. | |

7. Scrieți în spațiul liber din dreptul fiecărui enunț tipul de fenomen descris (fizic sau chimic).

a. Zahărul se dizolvă ușor în apă.

b. Prin încălzire , zahărul cristalin de culoare albă se transformă într-un lichid brun-roșcat cu gust dulce care, prin răcire, trece într-o masă solidă, maronie, cu gust dulce, numită zahăr caramel.

c. Prin încălzire puternică, zahărul se descompune în carbon de culoare neagră și vapori de apă

d. Prin mojarare, zahărul cubic trece în zahăr pudră.

.....