





Experimente: Arderea zahărului într-o lingură, descompunerea carbonatului de cupru la încălzire.

Alte exemple:

– arderea; – oxidarea; – fermentația; – coroziunea metalelor; – fotosinteza; – respirația





Ex. obiectele din clasă, plantele, animalele, noi înșine.

Materia prezintă următoarele proprietăți:

- apare sub diferite forme;
- ocupă un loc în spațiu;
- prezintă o masă proprie;
- se găsește în continuă mișcare și transformare;
- nu dispare și nu se creează.



Corpurile —

Corpurile sunt porțiuni limitate de materie cu formă concretă.

După starea de agregare, corpurile pot fi:

- solide (au volum și formă proprii): o bucată de cretă;
- lichide (au volum propriu dar nu au formă proprie): apa dintr-un pahar;
 - gaze (nu au volum și nici formă proprii): aerul dintr-un balon



Substanțele sunt forme omogene de materie din care sunt alcătuite corpurile.

- simple: fier, aluminiu, aur, oxigen, azot, sulf, cupru, argint, carbon;

compuse: apă, dioxid de carbon, acid acetic, clorură de sodiu, sodă caustică, acid sulfuric, metan, etanol.

Materialele

Materialele sunt forme neomogene de materie din care sunt alcătuite corpurile. Ex: carton, hârtie, lemn, beton, mortar, cărămidă, sticlă etc.