



Proprietăți fizice generale:





- sunt solide cu excepția mercurului care este lichid;
- prezintă culoarea argintie sau cenușie,
 puține metale fiind colorate (cupru roșiatic, aur galben, osmiu albastru);
 prezintă luciu.



Conductibilitatea electrică —

Metalele conduc curentul electric (sunt conductoare).

— Solubilitatea —

Metalele nu sunt solubile în apă sau alți dizolvanți;

- ele sunt solubile unele în altele la încălzire, formându-se aliaje (duraluminiu, bronz, oțel, fontă, aur 14K etc).



Metalele prezintă densități diferite (mai mici la metalele din grupele principale și mai mari la cele aflate în grupele secundare);



— Temperatura de topire —

Metalele au temperaturi de topire ridicate.

— Duritatea—

Majoritatea metalelor prezintă durități mici, fiind maleabile (pot fi prelucrate în foi) și ductile (pot fi prelucrate în fire).





- și astăzi metalele își găsesc nenumărate întrebuințări: construcții, mașini, rețele electrice, conducte, calorifere, stâlpi etc.;
- metalele prețioase sunt utilizate pentru realizarea bijuteriilor;

- alte metale precum litiul, plumbul sau zincul sunt

utilizate pentru baterii și acumulatori.