

نکات تستی درس سوم : کارخانه ی کاغذ سازی

* آهن و آلومینیوم مواد طبیعی به حساب نمی آیند. (اما طلا طبیعی است.)

رسانای برق

رسانای گرما

فشرده‌گی بالا

ویژگی
فلزات

چکش خوار

دمای ذوب بالا

جلاپذیر

آلیاژ؟

با عناصر دیگر مخلوط
می شود نه ترکیب!
بنابراین تغییر شیمیایی
به وجود نمی آید.

جهت بالا بردن
مقاومت و سختی آهن

عناصر سازنده ی آن	نام آلیاژ
آهن + کربن	چدن
آهن + کربن + کروم	آهن زنگ نزن
آهن + کربن + کروم + نیکل	فولاد
طلا + مس	طلای ساخت زیور آلات
مس + قلع	برنز (مفرغ)
مس + روی + نیکل	سکه ی پول (ورشو)
مس + روی	برنج

اسیدهای صنعتی معروف

کاربرد	نام دیگر	نام اسید
اسید درون باطری ماشین	جوهر گوگرد	سولفوریک اسید
کود شیمیایی و مواد منفجره	جوهر شوره	نیتریک اسید
اسید معده و مایع تمیزکننده	جوهر نمک	کلریدریک اسید
موجود در نوشابه ی گازدار	—	کربنیک اسید

اسیدهای طبیعی معروف

نام اسید	نام دیگر	ماده ی خوراکی
اسید سیتریک	جوهر لیمو	اسید درون لیموترش
اسید استیک	جوهر انگور	اسید درون سرکه
اسید آسکوربیک	ویتامین ث (C)	ویتامین C موجود در میوه ها

اثر اسیدها بر مواد

ظرف مناسب برای نگه داری
آن ها پلاستیکی می باشد.

* اسید ها باعث سوزش بافت بدن می شوند.

* اسید ها با جذب آب گیاهان ، آنها را خشک و شکننده می کنند.

* اسید ها فلزات را در خود حل می کنند و در این تغییر شیمیایی ، گاز هیدروژن که شعله آور است تولید می شود.

* اسید ها با سنگ مرمر واکنش شیمیایی انجام داده و گاز کربن دی اکسید تولید می کنند.