

گزُن در دماها و فشارها ی کرانه‌ای ترکیب میسازد

مقدار گزُن در جو زمین یک ده م چیزی است که انتظارش می‌رود. حالا معلوم شده گزُن (که یک گاز بی‌اثر است و انتظار می‌رود به ساده‌گی وارد ترکیب ی نشود) در دماها و فشارها ی بسیار زیاد (نظیر آن چه درون سیاره‌ها ی مثل اورانوس و نپتون پیدا می‌شود) می‌تواند با آب واکنش بدهد و وارد یک ترکیب بشود. در آزمایش ی، در دما ی 1500 K و فشار 50 GPa گزُن با یخ آب واکنش داده و ترکیب ی بلورین ساخته که یاخته ی واحدش $Xe_4O_{12}H_{12}$ است [1].

[1] Physical Review Letters **110** 265501