

↑ خصلت نافلزی ، خصلت فلزی ↓ ، شعاع اتمی ↓

AliMadadi\_Official  
۰۹۱۲ ۰۵۴ ۷۷ ۲۰  
علی مددی

بیشترین خاصیت نافلزی

↑ شعاع اتمی ، خصلت فلزی ↑ ، خصلت نافلزی ↓

H <sup>+</sup>																	He
Li <sup>+</sup>	Be											B	C	N <sup>۳-</sup>	O <sup>۲-</sup>	F <sup>-</sup>	Ne
Na <sup>+</sup>	Mg <sup>۲+</sup>											Al <sup>۳+</sup>	Si	P <sup>۳-</sup>	S <sup>۲-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Ar
K <sup>+</sup>	Ca <sup>۲+</sup>	Sc <sup>۳+</sup>	Ti <sup>۴+</sup>	V <sup>۳+</sup>	Cr <sup>۳+</sup>	Mn <sup>۲+</sup>	Fe <sup>۲+</sup>	Co <sup>۲+</sup>	Ni <sup>۲+</sup>	Cu <sup>۲+</sup>	Zn <sup>۲+</sup>	Ga <sup>۳+</sup>	Ge	As	Se	Br <sup>-</sup>	Kr
Rb <sup>+</sup>	Sr <sup>۲+</sup>											In	Sn	Sb	Te	I <sup>-</sup>	Xe
Cs <sup>+</sup>	Ba <sup>۲+</sup>											Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr <sup>+</sup>	Ra <sup>۲+</sup>																Og

فلز      شبه فلز      نافلز

بقیه : جامد      مایع      گاز

پرکردن بالن  
جوشکاری و کپسول غواصی  
مهم ترین کاربرد آن خنک  
کننده ی قطعات الکترونیکی  
در دستگاه های تصویر  
برداری مانند MRI است.

از لامپ نئون در ساخت  
تابلوه های تبلیغاتی که به رنگ  
سرخ فام است.

به عنوان محیط پی اثر در  
جوشکاری  
پرش فلزات  
ساخت لامپ های رشته ای

۵۷ La											۷۰		
۸۹ Ac		U											۱۰۲

☆ اصلا ترکیب بونی ندارند.

○ در مبدل کاتالیستی خودرو نقش کاتالیژر را دارند.  
(با Ru اشتباه نگیری!!)

● TiO<sub>۲</sub> در کرم ضد آفتاب و صنایع کاغذ کاربرد دارد.

○ مورد استفاده در معماری اسلاهی، گنبد و گلدسته شماری از اماکن مقدس

○ کاتالیژر واکنش  $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O(g)$  است و نیم  
واکنش هیدروژن، به عنوان الکترود استفاده می شود.

● فراوان ترین عنصر های پوسته زمین (نه کل کره زمین):  $O > Si$   
 ← فراوانی گازهای هوا کره زمین:  $N_2 > O_2 > Ar > CO_2 > Ne > He > Kr > Xe$   
 ← فراوانی عنصر های کره زمین:  $Fe > O > Si > Mg > Ni > S > Ca > Al$   
 ← فراوانی عنصر های مشتری:  $H > He > C > O > N > S > Ar > Ne$

○ سیلیسیم کاربرد (SiC) بک ساپنده بسیار ارزان که در تهیه  
سنباده کاربرد دارد.

○ <sup>۹۹</sup>Tc برای تصویر برداری غده تیروئید | زیبا یون پدید با بونی که حاوی <sup>۹۹</sup>Tc است، اندازه مشابهی دارد | هم <sup>۹۹</sup>Tc به صورت مصنوعی تولید می شود.

○ U (اورانیم) شناخته شده ترین فلز پرتوزا است | از <sup>۲۳۵</sup>U اغلب به عنوان سوخت در راکتور های اقی | درصد فراوانی <sup>۲۳۵</sup>U در مخلوط طبیعی آن کمتر از ۷٪ است.