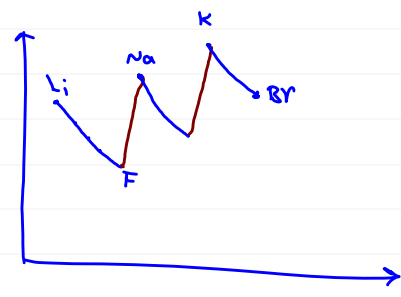




①	②	۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷
M^+	M^{2+}	B				
MH	MHr	BHr	CHr	NHr	H ₂ O	HF
NaH	MgHr		SiHr	PHr	H ₂ S	HCl
KH	CaHr					

n=۲	۳Li	Be	B	۱۰Ne	۳Li	۲)۱)
	۲)۱)	۲)۲)	۲)۳)	۲)۸)	۱۱Na	۲)۸)۱)
					۱۹K	۲)۸)۸)۱)

تفاوت = تعداد پرتوهای
 $Z \uparrow \Rightarrow r \downarrow$
 سطح ۲. عنصر جدول



تعداد پرتوهای
 $Z \uparrow \Rightarrow r \downarrow$

- ۱) در یک دوره $Z \uparrow \Rightarrow r \downarrow$
- ۲) در یک گروه $Z \uparrow \Rightarrow r \uparrow$

①	②
n=۲ Li	
n=۳ Na	Mg

$Na > Mg > Li$

- ۳) در یک دسته یا یک گروه $r \uparrow$
 - ۴) در یک دوره $r \downarrow$
- مجموعه به سمت چپ و پایین جدول
 راست و به بالا جدول

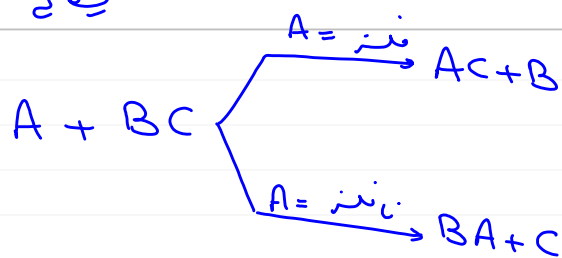
۱۸P	۱۷S	۱۶Cl
۱۹K	۲۰Ca	

$r: K > Ca > P > S > Cl$

- C نامنه
- Si
- Ge } شبه فلز
- Sn
- Pb } فلز

رنگان

بر خط
فهمیده

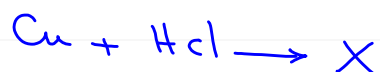


نیز: $A > B$
 Ag^+



نیز: $A > C$

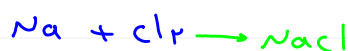
درمان



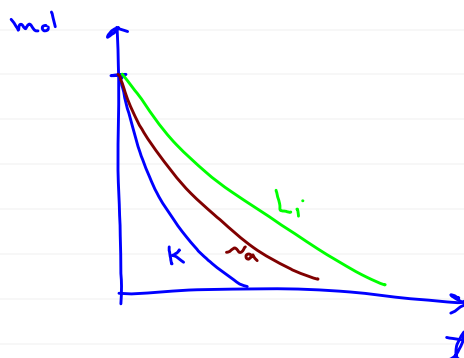
①



②



③



در بازه زمانی
۰.۵ و ۱

$$R_3 > R_2 > R_1$$

$1s^2 Ar$

$3s^2 3p^2$

$n+1$

$$7 + 2 \times 2 = 11$$

$3s^2 Kr$

$4s^2 4p^2$

$n+1$

$$1 + 2 \times 2 = 5$$