

کاربرگ تبدیل اتم‌ها به مولکول‌ها

۱- جدول زیر را تکمیل کنید: (همانند نمونه حل شده)

عنصر	۷ N	۹ F	۱۰ Ne	۱۴ Si	۱۶ S	۳۵ Br	۳۶ Kr	۵۲ Te	۵۳ I	۵۴ Xe
ساختار الکترون - نقطه	$\cdot\ddot{N}\cdot$									
تعداد الکترون ظرفیتی	۵									

۲- در مورد هریک از مولکول‌های زیر، مطابق نمونه‌های حل شده جدول را کامل کنید.

مولکول	ساختار الکترون - نقطه	ساختار لوویس	تعداد پیوند کووالانسی
F_2	$\cdot\ddot{F}:\ddot{F}\cdot$	$:\ddot{F}-\ddot{F}:$	۱
H_2	$H:H$	$H-H$	۱
OF_2			
NF_3			
Br_2			
PBr_3	$\begin{array}{c} :\ddot{Br}:\ddot{P}:\ddot{Br}: \\ :\ddot{Br}: \end{array}$	$\begin{array}{c} :\ddot{Br}-\ddot{P}-\ddot{Br}: \\ \\ :\ddot{Br}: \end{array}$	۳
SI_4			
HF			
H_2O			
NH_3			
CF_4			