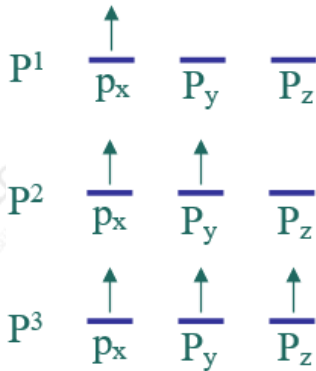


قاعدة هوند

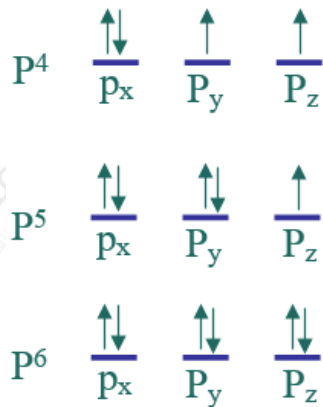
Hund's Rule

اقترح العالم هوند عام 1927 أن الإلكترونات تملأ أفلاك الغلاف الفرعي الواحد فرادى باتجاه الغزل نفسه، ثم تبدأ بالازدواج في الأفلاك تباعاً بعد ذلك باتجاه غزل معاكس.

p لاحظ كيف تملأ أفلاك الثلاثة بالإلكترونات تباعاً:



وعند وجود إلكترون رابع، فإنه يدخل إلى أحد الأفلاك باتجاه غزل معاكس لاتجاه غزل الإلكترون الموجود في الفلك، أي يزدوج الإلكترونان في الفلك كما يلي:



سؤال (1):

ما عدد الإلكترونات المنفردة في الحالات السابقة؟

الإجابة:

p^6	p^5	p^4	p^3	p^2	p^1	الحالة
0	1	2	3	2	1	عدد الإلكترونات المنفردة

سؤال (2):

باستخدام قاعدة هوند بيّن كيف تتوزع:

1. p خمسة إلكترونات في أفلاك ، ثم بيّن عدد الإلكترونات المنفردة فيها.
2. d ثمانية إلكترونات في أفلاك ، ثم بيّن عدد الإلكترونات المنفردة فيها.

الإجابة:

