

ورقة عمل تفاعلية
الوحدة 1- التوزيع الإلكتروني

اسم الطالبة /

أجب عن الأسئلة الآتية :

1- ما عدد الأفلاك في المستوى الرئيسي $n=4$ ؟

4 أفلاك	
8 أفلاك	
16 فلك	
32 فلك	

2- ما المبدأ الذي ينص على: ملء الإلكترونات في الأفلاك الطاقة الأدنى أولاً ثم الأعلى الطاقة

هوند	
باولي للاستبعاد	
التمثيل النقطي	
أوفباو للبناء التصاعدي	

3- ما العنصر الذي له التوزيع الإلكتروني الآتي؟ $1s^2 2s^2 2p^5$

N	
O	
F	
Cl	

4. أي التوزيعات الإلكترونية الآتية للفسفور ؟

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 2s^2$	

بالتوفيق والنجاح