

Worksheet 2

Name: .....

1. จงแสดงการจัดเรียงอิเล็กตรอนของอะตอมและไอออนต่อไปนี้

| สัญลักษณ์        | การจัดเรียงอิเล็กตรอนระดับพลังงานหลัก | การจัดเรียงอิเล็กตรอนระดับพลังงานย่อย |
|------------------|---------------------------------------|---------------------------------------|
| C                | 2, 4                                  | $1s^2 2s^2 2p^2$                      |
| F                |                                       |                                       |
| S                |                                       |                                       |
| Mg               |                                       |                                       |
| Mn               |                                       |                                       |
| As               |                                       |                                       |
| F <sup>-</sup>   |                                       |                                       |
| S <sup>2-</sup>  |                                       |                                       |
| Mg <sup>2+</sup> |                                       |                                       |
| Mn <sup>3+</sup> |                                       |                                       |
| As <sup>3+</sup> |                                       |                                       |

2. จงเขียนสัญลักษณ์การจัดเรียงอิเล็กตรอนตามกฎของฮุนด์

ธาตุ การจัดเรียงอิเล็กตรอน การจัดเรียงอิเล็กตรอนตามกฎของฮุนด์

C  $1s^2 2s^2 2p^2$   $\uparrow\downarrow \uparrow\downarrow \uparrow \uparrow \square$   
 $1s^2 2s^2 2p^2$

K .....

Ca .....

Ar .....

P .....

S .....