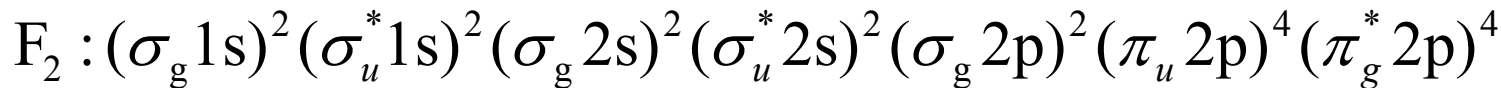
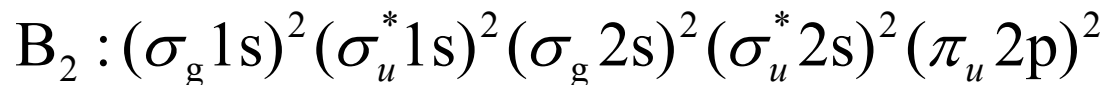
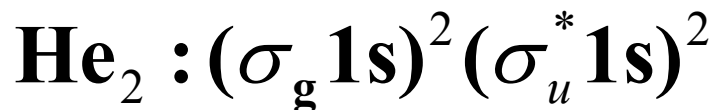


# 化学Aクイズ(17-4)(7月7日実施)解説

1) 等核2原子分子B<sub>2</sub>分子とF<sub>2</sub>分子の電子配置を次の例にならって書きなさい。



2)  $\pm e$ の電荷が1 Å 離れているときの双極子モーメントは、4.80Dである。

強いイオン結合性を有するNaCl分子の平衡核間距離2.36 Åにおける双極子モーメントは、9.00Dである。このイオン結合性を $\text{Na}^{q+}\text{Cl}^{q-}$ の分極によるものとして、双極子モーメントの値から $q$ の大きさを見積もりなさい。

$$q = \frac{9.00}{2.36 \times 4.80} = 0.79$$

$$q = 0.79 \times (1.60 \times 10^{-19}) = 1.27 \times 10^{-19} (C)$$