



# Phiếu học tập 1

Phân tử

Hiệu độ âm điện

Loại liên kết

MgCl<sub>2</sub>

.....

.....

AlCl<sub>3</sub>

.....

.....

HBr

.....

.....

O<sub>2</sub>

.....

.....

H<sub>2</sub>

.....

.....

NH<sub>3</sub>

.....

.....

Câu hỏi: Dựa vào bảng giá trị độ âm điện dưới đây (Xem phụ lục 3.2), hãy tính hiệu độ âm điện và dự đoán loại liên kết (Liên kết cộng hóa trị phân cực, liên kết cộng hóa trị không phân cực, liên kết ion).

## Bảng giá trị độ âm điện

| Nhóm<br>Chu kì | IA                                | IIA                               | IIIA                              | IVA                               | VA                                | VIA                               | VIIA                              |
|----------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|
| 1              | ${}^1_1\text{H}$<br>(2,20)        |                                   |                                   |                                   |                                   |                                   |                                   |
| 2              | ${}^3_3\text{Li}$<br>(0,98)       | ${}^4_4\text{Be}$<br>(1,57)       | ${}^5_5\text{B}$<br>(2,04)        | ${}^6_6\text{C}$<br>(2,55)        | ${}^7_7\text{N}$<br>(3,04)        | ${}^8_8\text{O}$<br>(3,44)        | ${}^9_9\text{F}$<br>(3,98)        |
| 3              | ${}^{11}_{11}\text{Na}$<br>(0,93) | ${}^{12}_{12}\text{Mg}$<br>(1,31) | ${}^{13}_{13}\text{Al}$<br>(1,61) | ${}^{14}_{14}\text{Si}$<br>(1,90) | ${}^{15}_{15}\text{P}$<br>(2,19)  | ${}^{16}_{16}\text{S}$<br>(2,58)  | ${}^{17}_{17}\text{Cl}$<br>(3,16) |
| 4              | ${}^{19}_{19}\text{K}$<br>(0,82)  | ${}^{20}_{20}\text{Ca}$<br>(1,00) | ${}^{31}_{31}\text{Ga}$<br>(1,81) | ${}^{32}_{32}\text{Ge}$<br>(2,01) | ${}^{33}_{33}\text{As}$<br>(2,18) | ${}^{34}_{34}\text{Se}$<br>(2,55) | ${}^{35}_{35}\text{Br}$<br>(2,96) |
| 5              | ${}^{37}_{37}\text{Rb}$<br>(0,82) | ${}^{38}_{38}\text{Sr}$<br>(0,95) | ${}^{49}_{49}\text{In}$<br>(1,78) | ${}^{50}_{50}\text{Sn}$<br>(1,96) | ${}^{51}_{51}\text{Sb}$<br>(2,05) | ${}^{52}_{52}\text{Te}$<br>(2,10) | ${}^{53}_{53}\text{I}$<br>(2,66)  |
| 6              | ${}^{55}_{55}\text{Cs}$<br>(0,79) | ${}^{56}_{56}\text{Ba}$<br>(0,89) | ${}^{81}_{81}\text{Tl}$<br>(1,62) | ${}^{82}_{82}\text{Pb}$<br>(2,33) | ${}^{83}_{83}\text{Bi}$<br>(2,02) | ${}^{84}_{84}\text{Po}$<br>(2,00) | ${}^{85}_{85}\text{At}$<br>(2,20) |