

TÓM TẮT LIÊN KẾT HÓA HỌC

Nhóm:, lớp

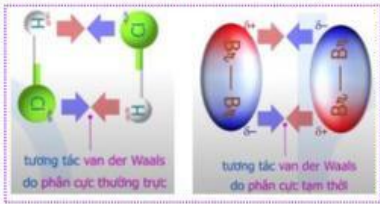
Câu 1: hãy kéo – thả các nội dung nội dung bên dưới bảng về vị trí phù hợp trong bảng sau:

1. LIÊN KẾT GIỮA CÁC NGUYÊN TỬ			
	Ion	Cộng hóa trị có cực	Cộng hóa trị không cực
Quy tắc chi phối			
Khái niệm			
Điều kiện			
Cách biểu diễn	$\cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot + \text{Ca} \cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow$	$\cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \rightarrow$ Công thức electron Công thức Lewis Công thức cấu tạo Hình 12.2. Sơ đồ sự tạo thành phân tử chlorine	

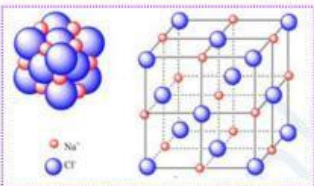
Do sự góp chung electron 1, 2 hoặc 3e →	KL mạnh + PK mạnh	$\Delta\chi \geq 1,7$	$\text{Ca}^{2+} + 2\text{Cl}^- \rightarrow \text{CaCl}_2$	Octet ($:\ddot{\text{Ne}}:$ hoặc $\text{He} : \dots$)
$0,4 \leq \Delta\chi < 1,7$	liên kết đơn (–), đôi (=) hoặc ba (≡)	$0 \leq \Delta\chi < 0,4$	Phi kim + Phi kim	$\begin{array}{ c c } \hline :\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{Cl}}: \\ \hline \end{array}$ $\begin{array}{ c c } \hline :\ddot{\text{Cl}}-\ddot{\text{Cl}}: \\ \hline \end{array}$
Do lực hút tĩnh điện giữa cation và anion	$\text{Cl}-\text{Cl}$			

Câu 2: hãy kéo – thả các nội dung nội dung bên dưới bảng về vị trí phù hợp trong bảng sau:

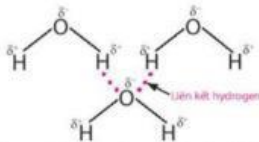
2. LIÊN KẾT GIỮA CÁC PHÂN TỬ HOẶC TINH THỂ:			
	Tinh thể hợp chất ion	Liên kết hydrogen	Tương tác van der waals
Cách biểu diễn			
Bản chất			
Kết quả			



Các ion được sắp xếp theo trật tự nhất định trong không gian theo **kiểu mạng lưới** (ở các nút mạng là các ion dương và ion âm xếp **luân phiên** liên kết chặt chẽ với nhau do cân bằng lực hút và lực đẩy).



Làm **tăng** nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi của các chất (phụ thuộc vào phân tử khối)



Hình 11.2. Liên kết hydrogen giữa các phân tử nước

Do **lực hút tĩnh điện** giữa nguyên tử H **linh động** (đã liên kết với một nguyên tử có độ âm điện lớn như F, O, N) với một nguyên tử khác có độ âm điện lớn (thường là F, O, N) còn **cặp electron** hóa trị chưa tham gia liên kết (hay **cặp electron** hóa trị riêng).

- Chất rắn có **nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi cao**
- Thường dễ **tan** trong nước, tạo thành dung dịch có khả năng **dẫn điện**

Làm **tăng** đáng kể nhiệt độ nóng chảy và nhiệt độ sôi.

Do **tương tác tĩnh điện lưỡng cực – lưỡng cực** giữa các phân tử (hay nguyên tử khí hiếm).