

BSCHU Master Unit Terms

English	Definition (English)	Chinese Simplified	Definition (Chinese Simplified)	Mandarin	Definition (Mandarin)	Vietnamese	Definition (Vietnamese)	Korean	Definition (Korean)	Arabic	Definition (Arabic)	Hindi	Definition (Hindi)	Spanish	Definition (Spanish)
Alkali	A base that is soluble in water	碱	可溶于水的碱	碱	Alkali	Một bazơ có thể tan trong nước	Alkali	알칼리	알칼리는 염기	قاعدة	قاعدة القلوية هي مادة قلوية تذوب في الماء	आम्ल	आम्ल की उपस्थिति से	Alcalí	Una base que es soluble en agua
Atomic Mass Unit	One twentieth of the mass of a carbon-12 atom	原子质量单位	碳-12原子质量的十二分之一	原子质量单位	原子质量单位	Một phần mười hai khối lượng của nguyên tử carbon-12	原子质量单位	원자 질량 단위	원자 질량 단위는 12인 탄소 1 원자의 질량의 1/12이다	وحدة الكتلة الذرية	وحدة الكتلة الذرية هي مقدار من كتلة ذرة الكربون-12	परमाणु	परमाणु की द्रव्यमान से बाइगुनी इकाई	Unidad de masa atómica	Una docena parte de la masa de un átomo de carbono-12
Atomic Radius	The distance from the centre of an atom to the boundary within which the electrons spend 90 percent of their time	原子半径	从原子中心到电子在其90%的时间内所处边界距离	原子半径	原子半径	Khả năng kéo ra bán kính của các electron đến 90% thời gian của chúng	原子半径	원자 반경	원자 반경은 전자의 90%의 시간을 보내는 거리에 대한 거리이다	نصف القطر الذري	النصف القطر الذري هو المسافة من مركز الذرة إلى الحد الذي فيه يقضي 90% من وقت الإلكترونات	परमाणु की दूरि	परमाणु की दूरि 90 प्रतिशत के समय के लिए वह दूरी इलेक्ट्रॉन अणु 90% समय बिताते हैं	Radio Atómico	La distancia desde el centro de un átomo hasta el límite dentro del cual los electrones pasan el 90 por ciento de su tiempo
Boiling Point	The temperature at which a compound changes from a liquid to a gas	沸点	化合物从液体变为气体的温度	沸点	沸点	Nhiệt độ mà tại đó một hợp chất chuyển từ thể lỏng sang thể khí	沸点	끓는점	끓는점은 물질이 기체로 변하는 온도이다	نقطة الغليان	نقطة الغليان هي درجة الحرارة التي يتحول عندها المركب من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية	बिंदु सफाई	बिंदु सफाई वह ताप है जिसमें द्रव अपने वाष्प में बदलता है	Punto de Ebullición	La temperatura a la que un compuesto cambia de líquido a gas
Bonding Pair	A pair of electrons that is shared by two atoms, thus forming a covalent bond	成键电子对	由两个原子共享的一对电子，从而形成共价键	成键电子对	成键电子对	Một cặp electron được chia sẻ bởi hai nguyên tử, do vậy hình thành nên một cộng hóa trị	成键电子对	결합 전자쌍	결합 전자쌍은 두 원자가 공유하는 전자쌍을 의미하며, 공유 결합을 형성한다	زوج مشترك	زوج مشترك من الإلكترونات هو زوج من الإلكترونات يشترك بهن في الترابط بين جزيئين	बंधन युग्म	बंधन युग्म वह इलेक्ट्रॉन है जो दो परमाणुओं के बीच साझा किए जाते हैं और इन्हें सहसंयोजक बंधन बनाते हैं	Par de Enlace	Un par de electrones compartidos por dos átomos, formando así un enlace covalente
Covalent Bond	The attraction between atoms that results from the sharing of electrons	共价键	原子之间因共享电子而产生的吸引力	共价键	共价键	Liên kết cộng hóa trị	共价键	공유 결합	공유 결합은 원자들이 전자들을 공유함으로써 형성된 결합이다	رابطه تساهمية	رابطه تساهمية هي نوع من الترابط الكيميائي الذي ينشأ من تقاسم زوج من الإلكترونات بين ذرتين	सहसंयोजक बंध	सहसंयोजक बंध वह आणु अंतरिक्ष बंधन है जो दो परमाणुओं के बीच साझा किए जाते हैं और इन्हें सहसंयोजक बंधन बनाते हैं	Enlace Covalente	La atracción entre átomos que resulta del compartimiento de electrones
Dipole	A molecule with a slightly positively charged end (positive pole) and a slightly negatively charged end (negative pole)	偶极子	具有轻微正电荷端(正极)和轻微负电荷端(负极)的分子	偶极子	偶极子	Chất phân tử có một đầu tích điện dương (cực dương) và một đầu tích điện âm (cực âm)	偶极子	쌍극자	쌍극자는 분자에서 양전하를 띠는 한쪽 끝과 음전하를 띠는 다른 한쪽 끝을 가진 분자이다	قطب ثنائي	قطب ثنائي هو جزيء له طرفان موجبتان وضاربتان خفيفتان	द्विध्रुव	द्विध्रुव वह आणु है जिसमें एक सकारणात्मक (ध्रुव धनात्मक) और एक ऋणात्मक (ध्रुव ऋणात्मक) अंतर्विध्रुव अंतर (ध्रुव ऋणात्मक) होता है	Dipolo	Una molécula con un extremo ligeramente cargado positivamente (polo positivo) y un extremo ligeramente cargado negativamente (polo negativo)
Dipole-Dipole Force	The attractive force between the positive end of one molecule and the negative end of another molecule	偶极-偶极力	一个分子的正端与另一个分子的负端之间的吸引力	偶极-偶极力	偶极-偶极力	Lực hút giữa các đầu tích điện dương của các phân tử khác	偶极-偶极力	쌍극자-쌍극자 힘	쌍극자-쌍극자 힘은 한 분자의 양전하 끝과 다른 분자의 음전하 끝 사이의 인력이다	قوة ثنائية القطب	قوة ثنائية القطب هي القوة الجاذبة بين أقطاب موجبة وسالبة لجزئيتين مختلفتين	द्विध्रुव-द्विध्रुव बल	द्विध्रुव-द्विध्रुव बल वह आणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Fuerza Dipolo-Dipolo	La fuerza atractiva entre el extremo positivo de una molécula y el extremo negativo de otra molécula
Double Bond	A covalent bond that results from atoms sharing two pairs of electrons	双键	由原子共享两对电子形成的共价键	双键	双键	Liên kết đôi	双键	이중 결합	이중 결합은 원자들이 두 쌍의 전자들을 공유함으로써 형성된 결합이다	رابطه مزدوجة	رابطه مزدوجة هي نوع من الترابط الكيميائي الذي ينشأ من تقاسم زوجين من الإلكترونات بين ذرتين	द्विध्रुव	द्विध्रुव वह आणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Enlace Doble	La carga nuclear aparente, experimentada por los electrones más externos de un átomo, como resultado del apantallamiento por los electrones de capas internas
Effective Nuclear Charge	The ability of a substance or an object to exert an electric current to exist within it	有效核电荷	物质能吸引并产生电流通过的能力	有效核电荷	有效核电荷	Điện tích hạt nhân hiệu dụng của các electron ngậm cặp của các nguyên tử còn lại nhân được do sự che chắn của các electron ion trong	有效核电荷	유효 핵전하	유효 핵전하는 핵전하의 양과 원자핵의 차폐 효과에 의해 결정되는 유효 전하를 나타낸다	شحنة النووية الفعالة	شحنة النووية الفعالة هي القوة الجاذبة التي تمارسها النواة على الإلكترونات الخارجية التي تتعرض لاحتواء الإلكترونات الداخلية	प्रभावी नाभिकीय आवेश	प्रभावी नाभिकीय आवेश वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Carga Nuclear Efectiva	La capacidad de una sustancia u objeto para permitir que exista una corriente eléctrica en su interior
Electrical Conductivity	The energy absorbed or released when an electron is added to a neutral atom	电子亲和能	原子吸收或释放一个电子时吸收或释放的能量	电子亲和能	电子亲和能	Ái electron	电子亲和能	전자 친화도	전자 친화도는 원자가 한 개의 전자를 받아들일 때 흡수하거나 방출하는 에너지를 나타낸다	قدرة التوصيل الكهربائي	قدرة التوصيل الكهربائي هي قدرة المادة على السماح بمرور التيار الكهربائي	विद्युत चालकता	विद्युत चालकता वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Alcalidad	La energía absorbida o liberada cuando se añade un electrón a un átomo neutro
Electron Affinity	An indicator of the relative ability of an atom to attract shared electrons	电子亲和能	原子吸引并共享电子的能力的指标	电子亲和能	电子亲和能	Ái electron	电子亲和能	전자 친화도	전자 친화도는 원자가 한 개의 전자를 받아들일 때 흡수하거나 방출하는 에너지를 나타낸다	قدرة التوصيل الكهربائي	قدرة التوصيل الكهربائي هي قدرة المادة على السماح بمرور التيار الكهربائي	विद्युत चालकता	विद्युत चालकता वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Alcalidad	La energía absorbida o liberada cuando se añade un electrón a un átomo neutro
Electronegativity	An indicator of the relative ability of an atom to attract shared electrons	电子亲和能	原子吸引并共享电子的能力的指标	电子亲和能	电子亲和能	Ái electron	电子亲和能	전자 친화도	전자 친화도는 원자가 한 개의 전자를 받아들일 때 흡수하거나 방출하는 에너지를 나타낸다	قدرة التوصيل الكهربائي	قدرة التوصيل الكهربائي هي قدرة المادة على السماح بمرور التيار الكهربائي	विद्युत चालकता	विद्युत चालकता वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Alcalidad	La energía absorbida o liberada cuando se añade un electrón a un átomo neutro
Electronegativity Difference	The difference between the electronegativities of two atoms	电子亲和能差	两个原子电子亲和能之间的差异	电子亲和能差	电子亲和能差	Hệ số độ âm điện	电子亲和能差	전기 음성도 차이	전기 음성도 차이는 두 원자의 전기 음성도 값의 차이를 나타낸다	الفرق في السالبية الكهربية	الفرق في السالبية الكهربية هو الفرق بين قيم السالبية الكهربية لذرتين مختلفتين	विद्युत ऋणात्मक अंतर	विद्युत ऋणात्मक अंतर वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Diferencia de Electronegatividad	La diferencia entre la electronegatividades de dos átomos
Electron Pairs Group	Two electrons that are interacting in a unique way, allowing them to be situated close to one another	电子对	以独特方式相互作用的一对电子，使它们彼此靠近	电子对	电子对	Cặp electron	电子对	전자 쌍	전자 쌍은 두 개의 전자가 상호 작용하는 한 쌍을 의미한다	زوج إلكتروني	زوج إلكتروني هو زوج من الإلكترونات يتفاعلان بطريقة فريدة تسمح لهما بالاقتران الوثيق	इलेक्ट्रॉन युग्म	इलेक्ट्रॉन युग्म वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Pares de Electrones	Two electrons que interacción de una manera única, permitiéndoles estar situados cerca uno del otro
Electron Pairs Group	A column in the periodic table	周期表中的一列	周期表中的一列	周期表中的一列	周期表中的一列	Nhóm	周期表中的一列	주기율표의 열	주기율표의 열은 원소들을 수직 방향으로 배열한 열이다	العمود	العمود هو مجموعة من العناصر في الجدول الدوري	इलेक्ट्रॉन युग्म	इलेक्ट्रॉन युग्म वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Grupo	Una columna en la tabla periódica
Intermolecular Forces	Attractive forces that act between molecules	分子间作用力	分子之间作用力的吸引力	分子间作用力	分子间作用力	Lực liên phân tử	分子间作用力	분자간 힘	분자간 힘은 분자들이 서로 작용하는 인력을 의미한다	قوة بين الجزيئات	قوة بين الجزيئات هي القوة الجاذبة التي تعمل بين الجزيئات	अणु के बीच	अणु के बीच कार्य करने वाले अणुओं के बीच आकर्षण बल है	Fuerzas Intermoleculares	Forzas atractivas que actúan entre moléculas
Ionic Bond	The attractive electrostatic force between a negative ion and a positive ion	离子键	由带负电的离子和带正电的离子之间的静电吸引力	离子键	离子键	Liên kết ion	离子键	이온 결합	이온 결합은 음이온과 양이온 사이의 정전기적 인력을 나타낸다	رابطه ايونيه	رابطه ايونيه هي نوع من الترابط الكيميائي الذي ينشأ من التجاذب الكهروستاتيكي بين أيون سالب وإيون موجب	आयनिक बंध	आयनिक बंध वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Enlace Iónico	La fuerza electrostática atractiva entre un ion negativo y un ion positivo
Ionic Compound	A chemical compound composed of ions that are held together by ionic bonds	离子化合物	由离子键结合在一起的化学化合物	离子化合物	离子化合物	Hợp chất ion	离子化合物	이온 화합물	이온 화합물은 이온 결합으로 결합된 화학 물질이다	مركب ايوني	مركب ايوني هو مركب كيميائي يتكون من أيونات سالبة وإيونات موجبة متصلة ببعضها البعض بواسطة روابط أيونية	आयनिक यौगिक	आयनिक यौगिक वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Enlace Iónico	Un compuesto químico compuesto por iones que están unidos por enlaces iónicos
Ionization Energy	The amount of energy required to remove an electron from an atom or ion in the gaseous state	电离能	从气态原子或离子中移除一个电子所需的能量	电离能	电离能	Ái electron	电离能	전자 이온화 에너지	전자 이온화 에너지는 원자 하나에서 전자를 떼어내기 위해 필요한 에너지를 나타낸다	طاقة التأين	طاقة التأين هي مقدار الطاقة اللازمة لإزالة إلكترون من ذرة أو أيون في الحالة الغازية	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Energía de Ionización	La cantidad de energía requerida para arrancar un electrón libre externo de un átomo o un ión en estado gaseoso
Isotopic Abundance	The amount of a given isotope of an element that exists in nature, expressed as a percentage of the total amount of the element	同位素丰度	自然界中存在的某元素同位素的丰度，以元素总量的百分比表示	同位素丰度	同位素丰度	Định lượng đồng vị	同位素丰度	동위원소 풍부도	동위원소 풍부도는 원소 내 특정 동위원소의 존재량을 백분율로 나타낸다	وفرة النظائر	وفرة النظائر هي النسبة المئوية لوجود نظير معين من العنصر في الطبيعة	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Abundancia Isotópica	La cantidad de un isótopo dado de un elemento que existe en la naturaleza, expresada como un porcentaje de la cantidad total de ese elemento
Isotopes	Atoms that have the same number of protons but different numbers of neutrons	同位素	具有相同质子数但中子数不同的原子	同位素	同位素	Đồng vị	同位素	동위원소	동위원소는 양성자 수는 같지만 중성자 수가 다른 원자들이다	نظائر	نظائر هي ذرات من العنصر نفسه لها عدد بروتونات متساو ولكن عدد نيترونات مختلف	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Isótopos	Átomos que tienen el mismo número de protones pero diferentes números de neutrones
Love Pair	A pair of electrons that is not part of a covalent bond	孤对电子	不属于共价键的一对电子	孤对电子	孤对电子	Cặp electron đơn	孤对电子	고립 전자쌍	고립 전자쌍은 공유 결합에 참여하지 않는 전자쌍을 의미한다	زوج حرة	زوج حرة من الإلكترونات ليس جزءا من الرابطة التساهمية	बंधन युग्म	बंधन युग्म वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Par Solitario	Un par de electrones que no forma parte de un enlace covalente
Lewis Diagram	A model of an atom that has the chemical symbol for the element surrounded by dots to represent the valence electrons of the element	路易斯结构	用元素的化学符号表示，元素符号周围的点表示元素的价电子	路易斯结构	路易斯结构	Biểu thức Lewis	路易斯结构	루이스 구조	루이스 구조는 원자의 화학적 구조를 나타내기 위해 원자 기호를 사용하고 원자 주변의 점을 사용하여 원자의 최외각 전자(가치 전자)를 나타내는 방법이다	نموذج لويس	نموذج لويس هو تمثيل للتركيب الكيميائي لعنصر ما، حيث يتم استخدام رموز العناصر المحيطة بالنقطة لتمثيل الإلكترونات التكافؤية	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Diagrama de Lewis	Un diagrama de Lewis que representa la estructura de Lewis de un elemento
Lewis Structure	A Lewis diagram that portrays a complete molecular compound	路易斯结构	表示完整分子化合物的路易斯结构	路易斯结构	路易斯结构	Biểu thức Lewis	路易斯结构	루이스 구조	루이스 구조는 원자의 화학적 구조를 나타내기 위해 원자 기호를 사용하고 원자 주변의 점을 사용하여 원자의 최외각 전자(가치 전자)를 나타내는 방법이다	نموذج لويس	نموذج لويس هو تمثيل للتركيب الكيميائي لعنصر ما، حيث يتم استخدام رموز العناصر المحيطة بالنقطة لتمثيل الإلكترونات التكافؤية	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Estructura de Lewis	Un diagrama de Lewis que representa la estructura de Lewis de un elemento
Melting Point	The temperature at which a compound changes from a solid to a liquid	熔点	化合物从固体变为液体的温度	熔点	熔点	Nhiệt nóng chảy	熔点	녹는점	녹는점은 물질이 고체에서 액체로 변하는 온도이다	نقطة الانصهار	نقطة الانصهار هي درجة الحرارة التي يتحول عندها المركب من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة	बिंदु सफाई	बिंदु सफाई वह ताप है जिसमें द्रव अपने वाष्प में बदलता है	Punto de Fusión	La temperatura a la que un compuesto cambia de sólido a líquido
Molecular Compound	A chemical compound that is held together by covalent bonds	分子化合物	由共价键结合在一起的化学化合物	分子化合物	分子化合物	Hợp chất phân tử	分子化合物	분자 화합물	분자 화합물은 공유 결합으로 결합된 화합물이다	مركب جزيئي	مركب جزيئي هو مركب كيميائي يتكون من جزيئات متصلة ببعضها البعض بواسطة روابط تساهمية	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Compuesto Molecular	Un compuesto químico que está unido por enlaces covalentes
Oater Rule	A "rule of thumb" that allows you to predict the way in which bonds will form between atoms	八隅体规则	一种经验规则，用于预测原子之间形成键的方式	八隅体规则	八隅体规则	Quy tắc bát tử	八隅体规则	팔자 법칙	팔자 법칙은 원자들이 최외각 전자 껍질에서 8개의 전자를 채우려는 경향을 나타낸다	قاعدة الثمانية	قاعدة الثمانية هي قاعدة عامة تسمح بالتنبؤ على ما يقرب من طريقة تكوين الروابط بين الذرات	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Regla del Octeto	Una "regla general" que permite predecir la forma en que se forman los enlaces entre átomos
Octet	An acid composed of hydrogen, oxygen, and atoms of at least one period	含氧酸	由氢、氧和至少一种其他元素的原子组成的酸	含氧酸	含氧酸	Acid oxo	含氧酸	산소산	산소산은 산소와 적어도 하나의 다른 원소로 구성된 산이다	حمض الأكسجيني	حمض الأكسجيني هو حمض يتكون من الأكسجين وواحد على الأقل من عناصر أخرى	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Oxidado	Un ácido compuesto por hidrógeno, oxígeno y átomos de al menos otro elemento
Period	A row in the periodic table	周期	周期表中的一行	周期	周期	Chu kỳ	周期	주기율표의 행	주기율표의 행은 원소들을 수평 방향으로 배열한 행이다	فترة	فترة هي مجموعة من العناصر في الجدول الدوري	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Periodo	Una fila en la tabla periódica
Periodic Law	A statement that describes the repeating nature of the properties of the elements	周期律	描述元素性质重复性的规律	周期律	周期律	Định luật tuần hoàn	周期律	주기율 법칙	주기율 법칙은 원소들의 물리적 및 화학적 성질이 주기적으로 반복된다는 것을 설명한다	قانون دوري	قانون دوري هو بيان ينص على أن الخصائص الكيميائية والفيزيائية للعناصر تتكرر بشكل دوري	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Lej Periódica	Una declaración que describe la naturaleza repetitiva de las propiedades de los elementos
Polar Covalent Bond	A covalent bond around which there is an uneven distribution of electrons, making one end slightly positively charged and the other end slightly negatively charged	极性共价键	电子分布不均匀的共价键，一端略带正电，另一端略带负电	极性共价键	极性共价键	Liên kết cộng hóa trị phân cực	极性共价键	극성 공유 결합	극성 공유 결합은 공유 결합이지만 전자의 분포가 고르지 않아 한쪽 끝이 양전하를 띠고 다른 한쪽 끝이 음전하를 띠는 공유 결합이다	رابطه تساهمية قطبية	رابطه تساهمية قطبية هي نوع من الترابط الكيميائي الذي ينشأ من تقاسم زوج من الإلكترونات بين ذرتين، ولكن مع توزيع غير متساو للالكترونات	सहसंयोजक बंध	सहसंयोजक बंध वह आणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Enlace Covalente Polar	Un enlace covalente alrededor del cual hay una distribución desigual de electrones, lo que hace que un extremo esté ligeramente cargado positivamente y el otro extremo ligeramente cargado negativamente
Polyatomic Ion	A molecular compound that has an excess or a deficit of electrons and thus has a charge	多原子离子	具有多余或缺失电子并带有电荷的分子化合物	多原子离子	多原子离子	Ion đa nguyên tử	多原子离子	다원자 이온	다원자 이온은 전자 과잉 또는 결핍을 가진 분자 화합물이다	أيون متعدد الذرات	أيون متعدد الذرات هو جزيء كيميائي له شحنة كهربائية إما زائدة أو ناقصة	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Ion Poliatómico	Un compuesto molecular que tiene un exceso o un déficit de electrones y por lo tanto, tiene una carga
Radioisotopes	Isotopes with unstable nuclei that decay in different, often stable, isotopes	放射性同位素	具有不稳定原子核的同位素，衰变成为稳定的同位素	放射性同位素	放射性同位素	Đồng vị phóng xạ	放射性同位素	방사성 동위원소	방사성 동위원소는 핵이 불안정한 동위원소로 방사선을 방출하는 동위원소이다	نظائر مشعّة	نظائر مشعّة هي نظائر من العنصر نفسه لها نوى غير مستقرة وتتحلل بمرور الوقت	विद्युत ऋणात्मक अंतर	विद्युत ऋणात्मक अंतर वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Radioisótopos	Isótopos con núcleos inestables que se desintegran de diferentes maneras, a menudo estables
Single Bond	A covalent bond that results from atoms sharing one pair of electrons	单键	由原子共享一对电子形成的共价键	单键	单键	Liên kết đơn	单键	단일 결합	단일 결합은 원자들이 한 쌍의 전자들을 공유함으로써 형성된 결합이다	رابطه تساهمية بسيطة	رابطه تساهمية بسيطة هي نوع من الترابط الكيميائي الذي ينشأ من تقاسم زوج من الإلكترونات بين ذرتين	बंधन युग्म	बंधन युग्म वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Enlace Simple	Un enlace covalente que resulta de la compartición de un par de electrones entre átomos
Structural Formula	A diagram that has the chemical symbols connected by lines to show the connections among atoms in a chemical compound	结构式	用化学符号和连接线表示原子之间连接的方式	结构式	结构式	Công thức cấu tạo	结构式	구조식	구조식은 원자들의 화학적 구조를 나타내기 위해 원자 기호를 사용하고 원자 간의 선을 사용하여 원자들의 최외각 전자(가치 전자)를 나타내는 방법이다	الصيغة الجزيئية	الصيغة الجزيئية هي تمثيل للتركيب الكيميائي لمركب ما، حيث يتم استخدام رموز العناصر المحيطة بالنقطة لتمثيل الإلكترونات التكافؤية	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Formula Estructural	Un diagrama que tiene los símbolos químicos conectados por líneas para mostrar las conexiones entre los átomos en un compuesto químico
Triple Bond	A covalent bond that results from atoms sharing three pairs of electrons	三键	由原子共享三对电子形成的共价键	三键	三键	Liên kết ba	三键	삼중 결합	삼중 결합은 원자들이 세 쌍의 전자들을 공유함으로써 형성된 결합이다	رابطه تساهمية ثلاثية	رابطه تساهمية ثلاثية هي نوع من الترابط الكيميائي الذي ينشأ من تقاسم زوجين من الإلكترونات بين ذرتين	बंधन युग्म	बंधन युग्म वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Enlace Triple	Un enlace covalente que resulta de la compartición de tres pares de electrones entre átomos
Unpaired Electrons	Electrons in an unfilled orbital that are not part of a pair and are, therefore, likely to participate in bonds with other atoms	未成对电子	未填满的原子轨道中的电子，因此更可能与其他原子成键	未成对电子	未成对电子	Electron chưa ghép đôi	未成对电子	미결합 전자	미결합 전자는 원자 궤도에서 짝을 이루지 않은 전자로, 다른 원자와 결합할 가능성이 높습니다	إلكترونات غير مزدوجة	إلكترونات غير مزدوجة هي إلكترونات موجودة في مدارات غير ممتلئة، مما يجعلها عرضة للمشاركة في الترابط مع ذرات أخرى	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Electrones Desapareados	Electrones en una capa exterior no llena que no forman parte de un par y, por lo tanto, tienen más probabilidades de participar en enlaces con otros átomos
Valence Electrons	Electrons in the outermost shell of an atom	价电子	原子最外层电子	价电子	价电子	Electron hóa trị	价电子	원자 가 전자	원자 가 전자는 원자의 최외각 전자로, 화학 결합에 참여하는 전자입니다	إلكترونات التكافؤ	إلكترونات التكافؤ هي إلكترونات موجودة في الغلاف الخارجي للذرة، والتي تشارك في الترابط الكيميائي	आयनन ऊर्जा	आयनन ऊर्जा वह शक्ति है जो परमाणु के ध्रुवीकरण बिंदु और ऋणात्मक बिंदु के बीच आकर्षण बल है	Electrones de Valencia	Electrones en la capa más externa de un átomo