

ملخص درس قوى التجاذب في الكيمياء: قوى التجاذب هي القوى التي تؤثر بين الجسيمات (الذرات، تنقسم هذه القوى إلى نوعين رئيسيين: مثل الروابط التساهمية والأيونية والمعدنية. القوى بين الجزيئية (Intermolecular Forces): • هي القوى التي تؤثر بين الجزيئات المختلفة وتحدد العديد من الخصائص الفيزيائية للمادة، وتشمل: • قوى فان دير فالس (Van der Waals Forces): تشمل قوى التشتت (لندن) والقوى الثنائية القطبية. تنشأ بسبب الحركة العشوائية للإلكترونات وتوجد في جميع المواد. • قوى ثنائية القطب – ثنائية القطب (Dipole–Dipole Forces): تحدث بين الجزيئات القطبية حيث تتجاذب الأقطاب الموجبة والسالبة. تحدث عندما يرتبط الهيدروجين مع عناصر كهروسالبية عالية مثل الفلور أو الأكسجين أو النيتروجين. تفسير سلوك المواد في حالات المادة المختلفة (الصلبة، السائلة، 4. تحليل التفاعلات الكيميائية وتأثيرها على الاستقرار الكيميائي للمواد. 5.