

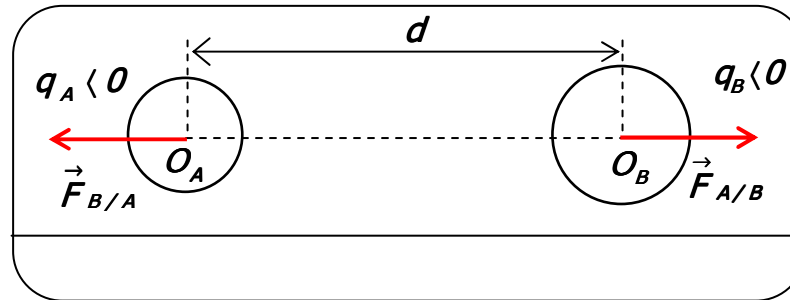
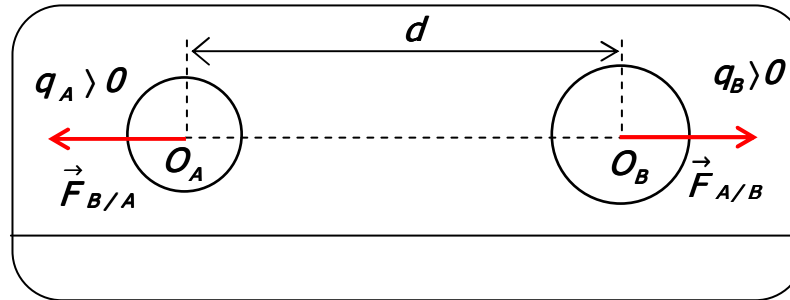
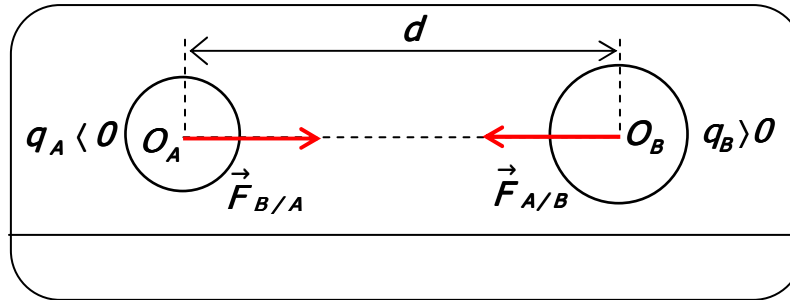
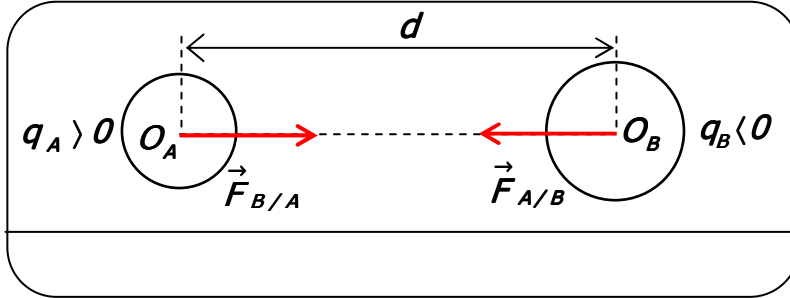
المستوى: 1 ج م ع ت الدرس رقم : 03	الوحدة 04 : الأفعال المتبادلة الكهرومغناطيسية (المظهر الكهربائي)	المجال : التماسك في المادة و في الفضاء
--------------------------------------	--	---

الوحدة رقم 3: الأفعال المتبادلة الكهرومغناطيسية (المظهر الكهربائي)		
المحتوى- المفاهيم	أمثلة للنشاطات	مؤشرات الكفاءة
<p>1 - قوة كهربائية، جاذبة أو دافعة، تفسر تماسك المادة على المستويين الذري والجزيني. (تأثيرها على بعد لامتناه). 2 - قانون كولوم: $F = k q q'/d^2$</p>	<p>1 - ع.م: تجارب عن التكهرب مبرزة لقانون كولوم (تبيّن كيفيا التجاذب والتنافر بين أجسام مشحونة وتأثير كل من قيم الشحن والبعد). 2 - تطبيق قانون كولوم على ذرة الهيدروجين وجزء ثنائي الهيدروجين.</p>	<p>1 - يكشف في وضعية ما عن خصائص قوة كولوم. 2 - يستعمل العلاقة: $F = k q q'/d^2$</p>

الملاحظة	النشاطات	الحجم الساعي	الأفعال المتبادلة الكهرومغناطيسية (المظهر الكهربائي)
	- إنجاز تجارب عن التكهرب وإعطاء قانون كولوم	1 سا درس	

الأفعال المتبادلة الكهرومغناطيسية : (المظهر الكهربائي)

- 1 - قوة كهربائية، جاذبة أو دافعة، تفسر تماسك المادة على المستويين الذري والجزيئي :
هي أفعال مسؤولة عن تماسك الذرات و الجزيئات و أن جميع التفاعلات الكيميائية بين المواد تحصل بسبب هذه القوة.
- 2 - قانون كولوم :



- تنشأ بين جسمين A ، B مشحونين بشحنتين q_A و q_B قوتا (تجاذب و تنافر) $\vec{F}_{B/A}$ و $\vec{F}_{A/B}$ حيث تكون :
- أ - نقطتا تأثيرهما : مركزا الجسمين المشحونين A و B .
- ب - حاملهما : هو المستقيم الواصل بين مركزي الجسمين المشحونين A و B .
- ج - جهتهما : متعاكسان (تجاذب أو تنافر)

د - قيمتهما : متساويان و تعطى بالعلاقة الآتية :

$$F_{A/B} = F_{B/A} = \frac{K \cdot |q_A| \cdot |q_B|}{d^2} \quad \text{(قانون كولوم)}$$

- $F_{A/B} / F_{B/A}$: قوتا التجاذب و التنافر الكهربائي (N) .
- $K = 9 \cdot 10^9$: ثابت كولوم قيمته

$|q_A|$: الشحنة الكهربائية للجسم A *colomb* (c) .

$|q_B|$: الشحنة الكهربائية للجسم B *colomb* (c) .

d : المسافة الفاصلة بين الجسمين المشحونين A و B (m) .

4 - الفعل المتبادل القوي : هو الفعل المسؤول عن تماسك النواة ، وهو أقوى بكثير من قوى التنافر الكهربائي المتبادل بين البروتونات.

3 - استقرار النوى :

* لما يكون $Z < 92$ فإن النواة تكون مستقرة أي تكون قوى الترابط بين البروتونات أكبر من قوى التنافر الكهربائي بينها.

* لما يكون $Z \geq 92$ تكون قوى التنافر الكهربائي أقوى من قوى الترابط مما يجعل النواة غير مستقرة فتحاول الرجوع الى استقرارها الطبيعي بالاشعاعات.