

الإطار النظري للإلكترون وأزواج كوبر: AR_5

10.5281/zenodo.17172925

1. الإلكترون كسطح

الإلكترون ليس جسيمًا نقطيًا.

إنه سطح ممتد يحدد مداره الخاص.

داخل الذرة، الإلكترون هو المدار: موضعه غير محدد، والجسيم والغلاف يتطابقان.

2. الإغلاق الأدنى للمحيط

يملك الإلكترون إغلاقًا هندسيًا أدنى:

$$n = 137$$

- مرتبط بـ المدار الذري الأول
- يحدد النواة الهندسية لاستقرار الإلكترون
- الكتلة = موجة محصورة داخل هذا المحيط
- إذا انكسر الحصر، تتحرر الموجة → طاقة حرة

3. أزواج كوبر

زوج كوبر هو ارتباط هندسي دقيق بين إلكترونين-سطحين

- مرتبطان بـ فجوة في الشبكة الناقلة
- يحافظان على المحيط $k n \lambda_e$ ما دامت البنية موجودة
- أدنى محيط لإلكترونين → الزوج الأكثر استقرارًا → $k = 2$

- محيط غير قابل للاختزال → أقصى استقرار
- إذا انكسرت الهندسة → ينطفئ الزوج وتتحرر الموجات كإشعاع

4. هرمية الأزواج

($n > 137$) عندما يأتي إلكترون من مدار أعلى

- محيط الزوج

$$L_{\text{Cooper}} = 2 \cdot n_{\text{orbital}} \cdot \lambda_e$$

- أزواج أكثر امتدادًا → أكثر طاقة → أقل استقرارًا
- الطاقة والاستقرار يعتمدان فقط على هندسة المحيط
- تتشكل هرمية طبيعية للأزواج بحسب المدار الأصلي

5. عدم الاختزال الهندسي وألوية الأعداد الأولية

- يتطلب الاستقرار أن يكون المحيط غير قابل للاختزال
- القيم الأولية لـ k → محيطات غير قابلة للعاملية → أقصى استقرار
- القيم المركبة → محيطات فرعية داخلية → استقرار أقل
- شرط ضروري $k \geq 2$
- الحد الأدنى لزوج كوبر مستقر $k = 2$

6. الخاتمة

- يوصف الإلكترون بالكامل بوصفه سطحًا محصورًا
- يعتمد استقرار أزواج كوبر حصراً على الهندسة
- تأتي الأزواج الأكثر استقراراً من المدار الأول ($n = 137, k = 2$)
- تنتج المدارات الأعلى أزواجاً أكثر طاقة وأقل استقراراً
- النظرية كلها حتمية وهندسية، بلا احتمالات ولا ميكانيكا كمومية

