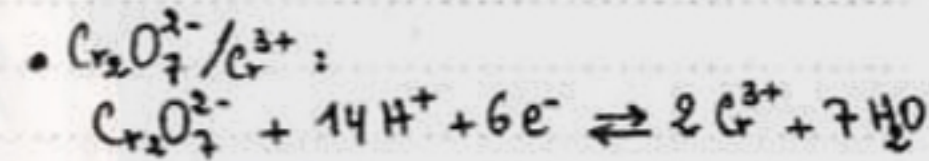
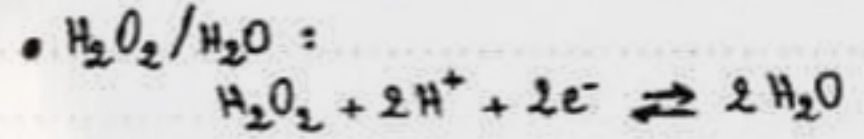
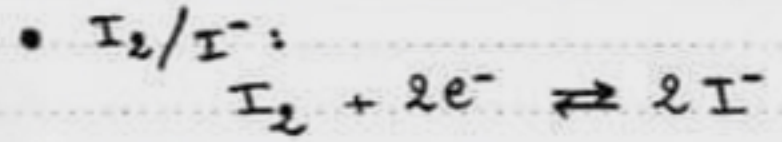


العوامل الحركية :

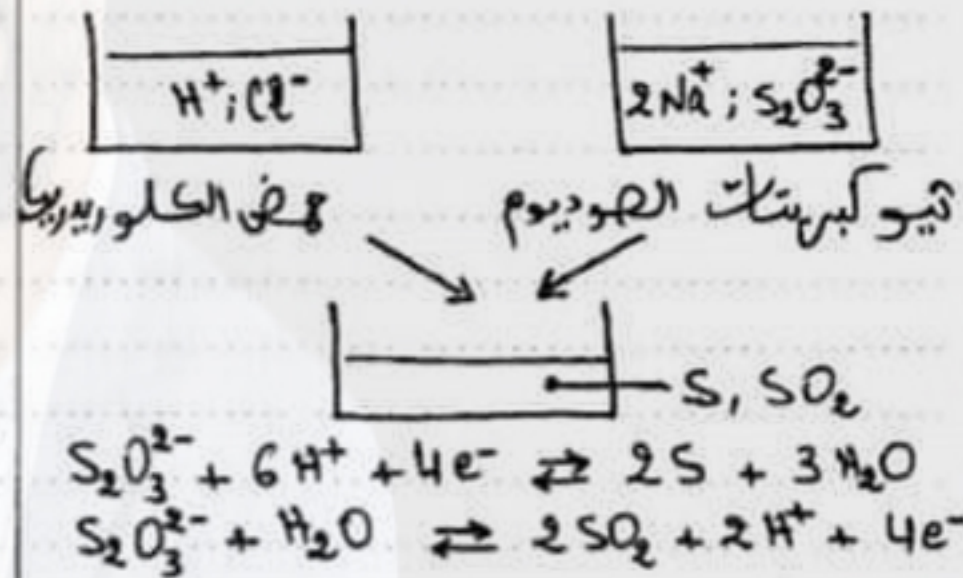
تعريف : نمعي عامل حركي كل عامل يؤثر في سرعة المجموعة الكيميائية .

* درجة الحرارة : كلما ارتفعت درجة الحرارة كلما كان التطور أسرع .

* التركيز البدئي : كلما كان التركيز البدئي أكبر لحد المتفاعلات كلما كان تطور التفاعل أسرع .



مثال ⑤



تطبيق : ندرس تفاعل الأكسدة-اختزال بين فلز الزنك Zn والأيونات H^+ .
 نوزج في البداية $0,24 mol$ من مسحوق الزنك و $0,78 mol$ من الأيونات H^+ . التحمل كلي.

(1) أكتب معادلة التفاعل. ماذا نلاحظ خلال هذه التجربة ؟

(2) أنشئ الجدول الوصفي لتطور المجموعة باستعمال التقدم x للتفاعل.

(3) حدد التقدم الأقصى وعين المتفاعل المعد.

(4) أحسب كمية المادة لكل من الأنواع الكيميائية في الحالة النهائية.

(5) أحسب حجم غاز H_2 المتصاعد في ظروف التجربة. $V_m = 24 l/mol$.