

يجب خلط أكسيد الفلزات الكربون بشدة مراقبة علامات التفاعل والتفاعل الأسرع بينها والحرارة المنبعثة تغير في لون مخلوط أو معدل سرعة انبعاث غاز ثاني أكسيد الكربون مثلاً من خلال الطاقة الغاز منبعث في ماء الجير وتحديد المدة الزمنية التي يستغرقها المحلول ليتعكر أو مدى تعكر في محددة وثابته هذه كلها يمكن من خلالها تحديد أي الفلزات أكثر نشاطاً وكل ما انخفض مستوى الفلز في سلسلة النشاط الكيميائي يتوقع أن يكون الدفاع التفاعل أكثر شدة كان يكون معدل سرعة بعد ذلك شدة الكربون أثناء تفاعل أكسيد الحديد مع الكربون أبطأ من معدل سرعة انبعاث أثناء تفاعل أكسيد النحاس مع الكربون إذا لم تلاحظ أي إشارة تدل على تفاعل يكون فلز أكثر نشاط من الكربون سيكون هذا الكربون أكسيد الألمنيوم من الألمنيوم أكثر نشاطاً الكربون بل أكثر هذه النساء الفلزات نشاطاً