الخواص الكيميائية للافلزات

أولاً: لا تتفاعل اللافلزات مع الأحماض المخففة

ثانياً: تفاعل اللافلزات مع الأكسجين

تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين مكوّنةً أكاسيد لافلزية.

مثال:

يتفاعل الكربون (الفحم) مع كميّة وافرة من الأكسجين مكوناً ثاني أكسيد الكربون.

$$C + O_2 \rightarrow CO_2$$

ثالثاً: معظم أكاسيد اللافلزات حامضية

معظم أكاسيد اللافلزات حامضية، فعند إذابتها في الماء تكوّن حامضاً.

مثال:

يذوب غاز ثاني أكسيد الكربون في الماء مكوّناً حمض الكربونيك، ويغيّر محلول هذا الحامض لون صبغة عبّاد الشمس إلى اللون الأحمر.

$$CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$$