

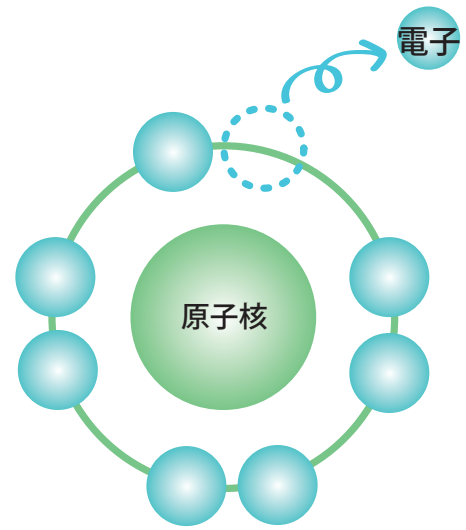
# 塗膜の劣化要因 『ラジカル』とは

～自分が不安定だから  
相手から電子を奪ってしまう～

## ラジカルについて

原子核の周りに、対となっていない電子を持つ原子や分子を『ラジカル』と言います。

通常、塗膜中の原子核は、対になった偶数個の電子を持ち安定していますが、『ラジカル』は奇数個の電子で不安定になっている状態で、他の原子や分子から電子を奪い安定を図ろうとします。



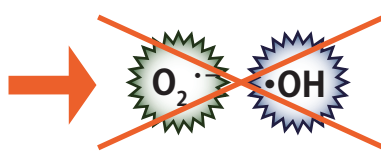
ラジカル (不安定)

## なぜ『ラジカル』が発生するのか？

- ① 紫外線により、塗膜内にある酸化チタンの電子が逃亡
- ② OHイオンの電子を奪われ・OH(ラジカル) が出現
- ③ 有機物 (塗膜の主成分) をバラバラに！



塗膜劣化の要因となるラジカルを抑制するのが、**HALS (光安定剤)** です。



HALSとは⇒

