

Innentitelbild

Paresh Agarwal, Nicholas A. Piro, Karsten Meyer, Peter Müller und Christopher C. Cummins*

Große redoxaktive Metalloliganden stabilisieren das Phosphorradikal $[\cdot\text{P}\{\text{N}=\text{V}[\text{N}(\text{Np})\text{Ar}]_3\}_2]$ (Np = Neopentyl) so stark, dass es selbst im festen Zustand als Monomer vorliegt. Aus dem EPR-Spektrum des Radikals (siehe Bild; P orange, N blau, V gelb) leiten C. C. Cummins und Mitarbeiter in ihrer Zuschrift auf S. 3171 ff. eine Delokalisierung des ungepaarten Elektrons über beide Vanadiumzentren ab. Radikalische Bindungsbildungen am Phosphoratom führen zu diamagnetischen Produkten.

