

- [1] K. C. Nicolaou, W.-M. Dai, R. K. Guy, *Angew. Chem.* **1994**, *106*, 38–69; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1994**, *33*, 15–44; M. M. Campbell, M. Sainsbury, P. A. Searle, *Synthesis* **1993**, 179–193; G. H. Posner, H. Dai, K. Afarinkia, N. N. Murty, K. Z. Guyton, T. W. Kensler, *J. Org. Chem.* **1993**, *58*, 7209–7215.
- [2] B. Hartmann, A. M. Kanazawa, J.-P. Deprés, A. E. Greene, *Tetrahedron Lett.* **1993**, *34*, 3875–3876; A. K. Singh, R. K. Bakshi, E. J. Corey, *J. Am. Chem. Soc.* **1987**, *109*, 6187–6189.
- [3] S. P. Maddaford, J. L. Charlton, *J. Org. Chem.* **1993**, *58*, 4132–4138; K. C. Nicolaou, C.-K. Hwang, E. J. Sorensen, C. F. Clairborne, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1992**, 1117–1118.
- [4] A. J. Carnell, G. Iacazio, S. M. Roberts, A. J. Willetts, *Tetrahedron Lett.* **1994**, *35*, 331–334; D. Seebach, S. Roggo, T. Maetzke, H. Braunschweiger, J. Cereus, M. Krieger, *Helv. Chim. Acta* **1987**, *70*, 1605–1615.
- [5] Ausgewählte Beispiele von Calcitriolsynthesen: C. Chen, D. Crich, *Tetrahedron* **1993**, *49*, 7943–7954; G. H. Posner, J.-C. Carry, T. E. N. Anjeh, A. N. French, *J. Org. Chem.* **1992**, *57*, 7012–7014; K. Nagasawa, Y. Zako, H. Ishihara, I. Shimizu, *Tetrahedron Lett.* **1991**, *32*, 4937–4940.
- [6] H. H. Wasserman, J. L. Ives, *Tetrahedron* **1981**, *37*, 1825–1852; K. Gollnick, G. O. Schenck, *Pure Appl. Chem.* **1964**, *9*, 507–525.
- [7] H.-S. Lin, L. A. Paquette, *Synth. Commun.* **1986**, *16*, 1275–1283; K. H. Schulte-Elte, V. Rautenstrauch, *J. Am. Chem. Soc.* **1980**, *102*, 1738–1740; J. A. Marshall, N. Cohen, A. R. Hochstetler, *ibid.* **1966**, *88*, 3408–3417.
- [8] W. Adam, M. J. Richter, *Synthesis* **1994**, 176–180; W. Adam, B. Nestler, *J. Am. Chem. Soc.* **1993**, *115*, 5041–5049; W. Adam, H.-G. Brünker, *ibid.* **1993**, *115*, 3008–3009.
- [9] H. van Bekkum, C. B. van den Bosch, G. van Minnen-Pathuis, J. C. de Mos, A. M. van Wijk, *Recl. Trav. Chim. Pays-Bas* **1971**, *90*, 137–149; R. M. Acheson, R. F. Flowerday, *J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1* **1974**, 2339–2342.
- [10] L. M. Stephenson, *Acc. Chem. Res.* **1980**, *13*, 419–425; J. S. Dutcher, J. G. Macmillan, C. H. Heathcock, *J. Org. Chem.* **1976**, *41*, 2663–2669.
- [11] H. Förster, F. Vögtle, *Angew. Chem.* **1977**, *89*, 443–455; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1977**, *16*, 429.
- [12] Für Peroxide als Intermediate in Singulettssauerstoff-En-Reaktionen siehe: M. Orfanopoulos, I. Semonou, C. S. Foote, *J. Am. Chem. Soc.* **1990**, *112*, 3607–3614; J. R. Hurst, S. L. Wilson, G. B. Schuster, *Tetrahedron* **1985**, *41*, 2191–2197.
- [13] C. A. Grob, *Angew. Chem.* **1969**, *81*, 543–554; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1969**, *8*, 535–546; C. A. Grob, P. W. Schiess, *ibid.* **1967**, *79*, 1–14 bzw. **1967**, *6*, 1–15.
- [14] I. K. Zhurkovich, D. V. Ioffe, *J. Org. Chem. USSR* **1974**, *10*, 216–218; A. J. Baker, A. C. Goudie, *J. Chem. Soc. Chem. Commun.* **1972**, 951.
- [15] A. G. Schultz, *Acc. Chem. Res.* **1990**, *23*, 207–213; A. G. Schultz, M. Macielag, P. Sundararaman, A. G. Taveras, M. Welch, *J. Am. Chem. Soc.* **1988**, *110*, 7828–7841.

## Corrigendum

In der Zuschrift „Die Strukturen von zwei Lithiumhydraziden: Liegen Elektronenmangelbindungen vor?“ von N. Metzler, H. Nöth und H. Sachdev (*Angew. Chem.* **1994**, *106*, 1837) wurde die Frage gestellt, ob man die Verbindung  $[\text{BuMe}_2\text{Si}(\text{Li})\text{N}-\text{N}(\text{Li})\text{SiMe}_2\text{tBu}]_3$  auch als Elektronenmangelverbindung betrachten könne. Obgleich die Elektronenabzählregeln für dieses Beispiel formal für eine Verbindung vom *arachno*-Typ zutreffend sind, zeigen die Strukturen neuer Beispiele des Typs  $[\text{R}(\text{Li})\text{N}-\text{N}(\text{Li})\text{R}]_n$  und  $[\text{R}(\text{H})\text{N}-\text{N}(\text{Li})\text{R}]_n$  (H. Nöth, H. Sachdev, M. Schmidt, H. Schwenk, *Chem. Ber.*, eingereicht; U. Klingebiel et al., Proceeding VII<sup>th</sup> IRIS Conference, Banff, 1994), daß dies eine zufällige Ausnahme ist und die Koordinationszahlen  $\geq 5$  für N-Atome sowie  $\geq 4$  für Li-Atome auf die stark polaren Anteile der Li-N-Wechselwirkung zurückzuführen sind.

## Neu in der „Angewandten“ ab 1995: Keywords

Ab Januar 1995 sollen zu jedem Beitrag Keywords gedruckt werden, die dann auch die Basis für das Stichwortjahresregister bilden. Autoren werden gebeten, ab sofort ihre Manuskripte mit Keywords (zwischen Haupttext und Literaturverzeichnis) zu versehen und dabei folgende Punkte zu beachten:

1. Die Jahresregister in den Dezemberheften der vergangenen Jahre geben einen Eindruck von der Art der verwendeten Stichwörter.
2. Es sollten maximal fünf Keywords sein, darunter möglichst mehr allgemeine als spezielle (z. B. 2 + 1).
3. Bitte keine „Komma-Versionen“ verwenden, d.h. „chemische Sensoren“, nicht „Sensoren, chemisch“ als Stichwort.
4. Bitte „...verbindungen“ in Kombination mit Elementnamen verwenden, also „Eisenverbindungen“, „Bromverbindungen“ und nicht „Eisenkomplexe“.
5. Bitte Komplexe nach dem koordinierenden Atom („Komplexe mit Stickstoffliganden“) oder nach der koordinierenden Verbindung („Arenkomplexe“, „Carbenkomplexe“) klassifizieren, wenn die Eintragung unter dem Elementnamen nicht als ausreichend erachtet wird.

Die Redaktion wird sich bemühen, ein möglichst einheitlich gestaltetes Jahresregister sicherzustellen.