

- [6] I. Boy, Dissertation, Technische Hochschule Darmstadt, in Vorbereitung.
- [7] Ausgewählte Bindungslängen und -winkel in der Kristallstruktur von $\text{NaMn}(\text{H}_2\text{O})_2[\text{BP}_2\text{O}_8] \cdot \text{H}_2\text{O}$. B-O 146–149 pm, O-B-O 101–113°; P-O 148–157 pm, O-P-O 105–115°; Mn-O_p 213–215 pm, Mn-O_{H₂O} 231 pm, O_{H₂O}-Mn-O_{H₂O} 88°; Na-O 239–265 pm.
- [8] Hydrothermalsynthese der Borophosphate $\text{M}^{\text{I}}\text{M}^{\text{II}}(\text{H}_2\text{O})_2[\text{BP}_2\text{O}_8] \cdot \text{H}_2\text{O}$: Abgeschmolzene Glasampullen (Vol. 10–12 mL); Füllungsgrad 25–30%, $T = 150^\circ\text{C}$ (Mg, Mn, Ni, Co), 120°C (Fe); 2 Wochen. $\text{M}^{\text{II}} = \text{Mg}$ (farblos), Mn (schwach rosa), Ni (gelbgrün): 1 mmol $\text{M}^{\text{II}}\text{HPO}_4$, 2 mmol $(\text{M}^{\text{I}})_2\text{B}_4\text{O}_7$, 0.85 mL HCl (18proz.), 1 mL H_2O . $\text{M}^{\text{II}} = \text{Fe}$ (hellgrau-violett): 2 mmol $\text{FeCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, 1 mmol $(\text{M}^{\text{I}})_2\text{B}_4\text{O}_7$, 7 mmol $(\text{M}^{\text{I}})_2\text{HPO}_4$, 0.85 mL HCl (18proz.), 0.7 mL H_2O . $\text{M}^{\text{II}} = \text{Co}$ (violett): 1 mmol CoCl_2 , 1.85 mmol $(\text{M}^{\text{I}})_2\text{B}_4\text{O}_7$, 6 mmol $(\text{M}^{\text{I}})_2\text{HPO}_4$, 0.8 mL HCl (18proz.), 1 mL H_2O . Feste Reaktionsprodukte nach

Waschen mit heißem Wasser: ca. 50% (bezogen auf die Einwaage an festen Edukten). NaZn (farblos): Edukte (ZnCl_2 , $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$, Na_2HPO_4 ; Molverhältnis 2:1:7; insges. 7.3 g) + 20 mL H_2O + 8 mL HCl (18proz.). Bei 100°C auf 10 mL eindampfen. Das Gel im Teflonautoklaven (Vol. 20 mL; Füllungsgrad 50%) bei 120°C 2 Wochen behandeln. Einphasiges Reaktionsprodukt nach Waschen mit heißem Wasser.

- [9] S. C. Sevov, *Angew. Chem.* **1996**, 108, 2814; *Angew. Chem. Int. Ed. Engl.* **1996**, 35, 2630.
- [10] R. P. Bontchev, S. C. Sevov, *Inorg. Chem.* **1996**, 35, 6910.
- [11] Anmerkung bei der Korrektur (24. März 1997): Mit der Darstellung und Kristallstrukturbestimmung von $\text{Cs}[\text{B}_2\text{P}_2\text{O}_8(\text{OH})]$ ist nun auch die erste dreidimensional verknüpfte Borophosphat-Anionenteilstruktur bekannt: C. Hauf, R. Kniep, unveröffentlicht.

Berichtigung

In der Zuschrift „Außergewöhnliche Schichtstruktur bei Fulleriden: Synthese, Struktur und magnetische Eigenschaften eines kaliumhaltigen Salzes mit C_{60}^{2-} -Ionen“ von T. F. Fässler, A. Spiekermann, M. E. Spahr und R. Nesper (*Angew. Chem.* **1997**, 109, 502–504) wurden die *a*- und *c*-Vektoren in Abbildung 1a versehentlich mit falschem Vorzeichen abgedruckt. Die Abbildungen 1a und b sind durch die rechts gezeigten zu ersetzen.

