

- [6] I. Boy, Dissertation, Technische Hochschule Darmstadt, in Vorbereitung.
- [7] Ausgewählte Bindungsängen 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<sub>p</sub> 213–215 pm, Mn-O<sub>H<sub>2</sub>O</sub> 231 pm, O<sub>H<sub>2</sub>O</sub>-Mn-O<sub>H<sub>2</sub>O</sub> 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),  $120^\circ\text{C}$  (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  $\text{H}_2\text{O}$ .  $\text{M}^{\text{II}} = \text{Fe}$  (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  $\text{H}_2\text{O}$ .  $\text{M}^{\text{II}} = \text{Co}$  (violett): 1 mmol  $\text{CoCl}_2$ , 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  $\text{H}_2\text{O}$ . Feste Reaktionsprodukte nach Waschen mit heißem Wasser: ca. 50% (bezogen auf die Einwaage an festen Edukten). NaZn (farblos): Edukte ( $\text{ZnCl}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ ; Molverhältnis 2:1:7; insges. 7.3 g) + 20 mL  $\text{H}_2\text{O}$  + 8 mL HCl (18proz.). Bei  $100^\circ\text{C}$  auf 10 mL eindampfen. Das Gel im Teflonautoklaven (Vol. 20 mL; Füllungsgrad 50%) bei  $120^\circ\text{C}$  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  $\text{C}_{60}^{2-}$ -Ionen“ von T. F. Fässler, A. Spiekermann, M. E. Spaehr 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.

