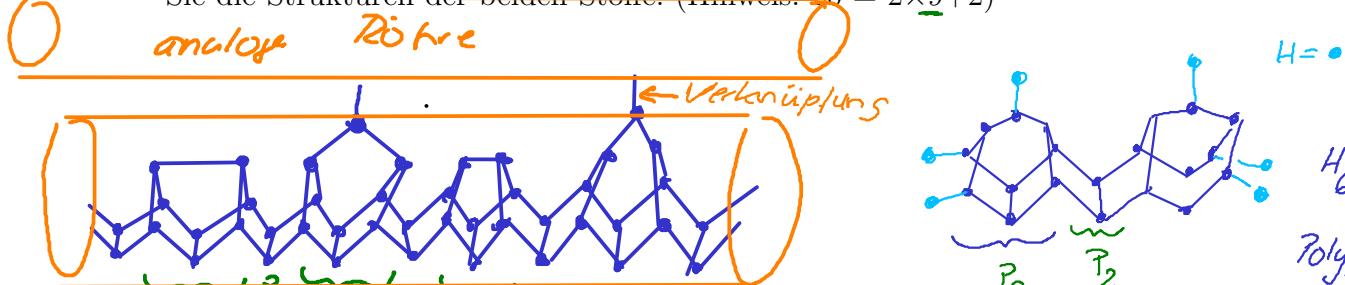
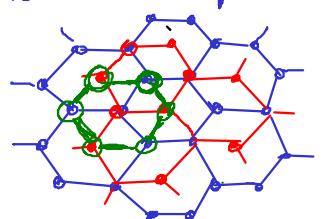
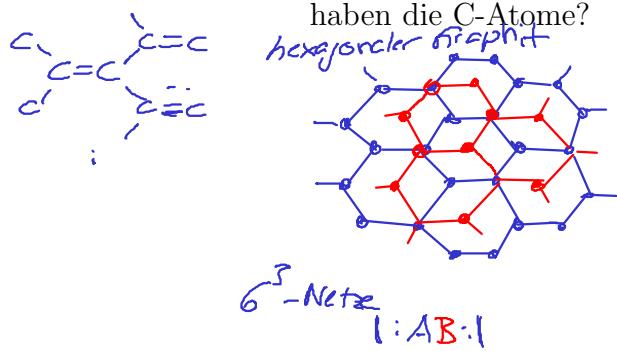


- 1 Die Struktur des 'faserigen' (auch RUCK'schen) Phosphors und des Polyphosphans H_6P_{20} lassen sich von der Struktur des HITTORF'schen Phosphors ableiten. Skizzieren Sie die Strukturen der beiden Stoffe. (Hinweis: 20 = $2 \times 9 + 2$)

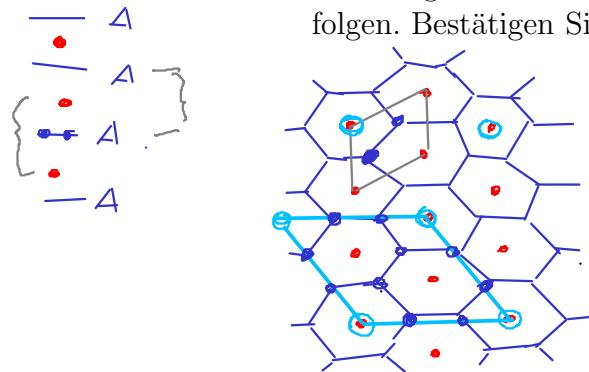


- 2 Graphit und Graphit-Intercalate enthalten Kohlenstoff in sp^2 -hybridisierter, trigonal planarer Umgebung (1. Koordinationssphäre).

- (a) Zeichnen Sie die Kristallstrukturen von hexagonalem und rhomboedrischem Graphit in einer Aufsicht auf die Seckecknetze. Welche 2. Koordinationszahl ($3+X$) haben die C-Atome?



- (b) Graphit-Intercalate enthalten die Graphitschichten in identischer Stapelfolge ('auf Deckung'). Die zusätzlichen Kationen befinden sich immer genau zwischen zwei Sechsringen. Skizzieren Sie die Strukturen von LiC_6 und MgB_2 , die diesem Muster folgen. Bestätigen Sie anhand Ihrer Skizze die chemischen Zusammensetzungen.



Elementarzelle

$$2C + 8 \cdot \frac{1}{8}$$

$$2 : 1$$

LiC_6
 MgB_2

} Typ

$$\left. \begin{array}{l} \bullet 8 \cdot \frac{1}{8} = 1 Li \\ \bullet 2 + \frac{8}{2} = 6 C \end{array} \right\} q.e.d. \quad 4C !$$

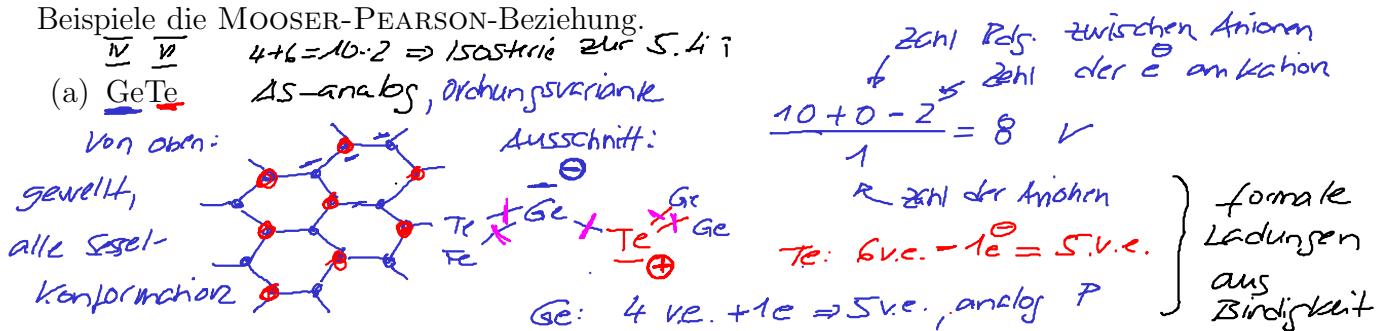
$KC_8 \dots KC_{64} \quad KC_n$ nach

- (c) Welche praktische Verwendung hat Graphit und LiC_6 . \rightarrow für Li-Ionenakkus

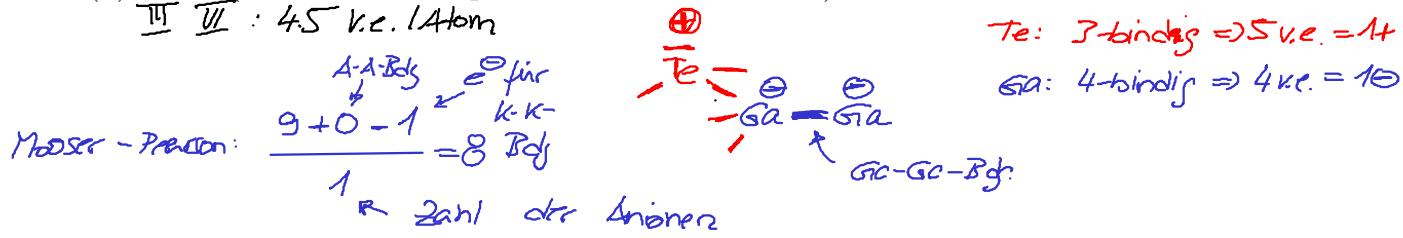
- Elektrode
- Schwarzpigment
- Schmiermittel

PSE erlaubt? in Klausur!

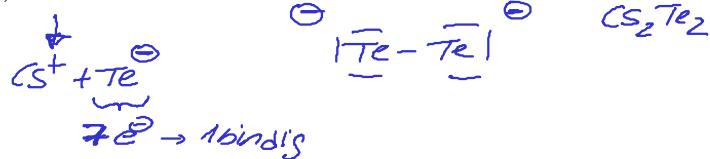
- ③ Die folgenden binären Telluride sind elektronenpräzise kovalente Verbindungen, d.h. sie sollten sich strukturell anhand der Elektronenzahlen erklären lassen. Skizzieren Sie einen repräsentativen Ausschnitt aus der Kristallstruktur und bezeichnen Sie alle Atome mit formalen Ladungen und Bindigkeiten. Überprüfen Sie für die ersten beiden Beispiele die MOOSER-PEARSON-Beziehung.



(b) GaTe (Web-Seite zu Kap. 2.3.4. zur Hilfe nehmen)



(c) CsTe



(d) CsTe_5



(e) Cs_2Te_5 (Abb. 2.3.5.2. zur Hilfe nehmen)

\Rightarrow S. Kl am Freitag \Rightarrow Oktaederüberschreitung

1

(f) As_2Te_3 (dito)