## **Hausaufgabe** (schriftlich ins Heft)

- a. Konstruiere die unten angegebenen Moleküle in der Lewis-Schreibweise.
- b. Stelle die räumliche Struktur dieser Moleküle fest (nach dem Elektronenpaar-Abstoßungsmodell).
- c. Betrachte die einzelnen Bindungen bezüglich ihrer Polarität. Zeichne die Teilladungen ein und entscheide jeweils, ob es sich um ein Dipolmolekül handelt.

$$PH_3$$
  $NCI_3$   $C_2H_4$   $HCN$ 

d. S. 207, Nr. 3

## Zum selbständigen Üben und Wiederholen:





