Arbeitsauftrag (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.

 $PH_3,\,NCI_3;\,C_2H_4;\,HCN$

(ist ein Molekül mit Atombindungen)