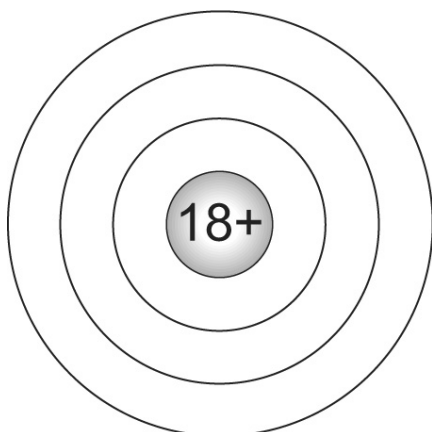


## Das Schalenmodell der Elektronenhülle

### Arbeitsblatt



**1** a) Zeichne die Elektronen als kleine Kreise in das Schalenmodell und gib die Bezeichnungen der Schalen an.

b) Welches Atom ist hier dargestellt? Nenne den Namen und das Elementsymbol.

c) In welcher Gruppe des Periodensystems steht das Element?

**2** Ergänze im folgenden Text die Begriffe: Außenschalen, Edel, Elektronen, K,L M, Protonen, Schale, Schalen, stabil, 2, 8.

Atome besitzen ebenso viele \_\_\_\_\_ in der Hülle wie \_\_\_\_\_ im Kern.

Nach dem \_\_\_\_\_ modell bewegen sich die Elektronen in bestimmten Bahnen oder \_\_\_\_\_ um den Kern. Diese werden mit den Buchstaben \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ usw.

bezeichnet. Die 1. \_\_\_\_\_ kann \_\_\_\_\_ Elektronen aufnehmen, die 2. \_\_\_\_\_

kann \_\_\_\_\_ Elektronen aufnehmen. Die Außen \_\_\_\_\_ der Atome können maximal \_\_\_\_\_ Elektro-

nen aufnehmen. Die Atome der \_\_\_\_\_ gase besitzen maximal gefüllte \_\_\_\_\_ . Sie

sind chemisch besonders \_\_\_\_\_ .