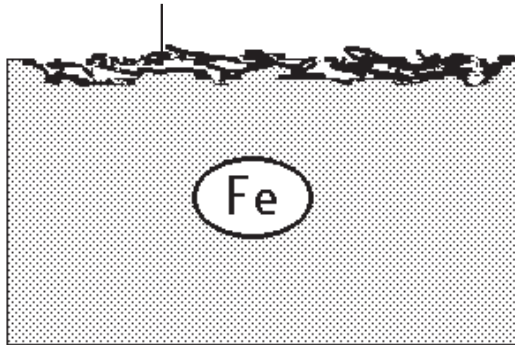




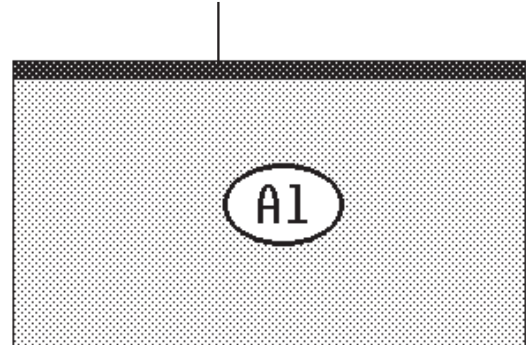
# Oxidation von Eisen und Aluminium

\_\_\_\_\_ - Schicht



Eisenstücke rosten mit der Zeit durch, weil die Rostschicht \_\_\_\_\_ ist. Der \_\_\_\_\_ kann sie durchdringen und gelangt so an das darunterliegende \_\_\_\_\_.

\_\_\_\_\_ - Schicht



Aluminium überzieht sich mit einer dünnen, aber \_\_\_\_\_ Schicht von \_\_\_\_\_, die das darunter liegende \_\_\_\_\_ vor weiterer \_\_\_\_\_ schützt.

## Eloxal-Verfahren

Durch **e**lektrolytische **O**xidation von **A**luminium kann die schützende Oxidschicht \_\_\_\_\_ werden. Dazu wird Aluminium bei der Elektrolyse einer Säure, die Sauerstoff abspalten kann, als Anode (= \_\_\_\_\_ -Pol) geschaltet. Der an der Anode in atomarer Form entstehende \_\_\_\_\_ oxidiert das Aluminium sofort zu einer etwa 2/100 mm dicken und sehr harten \_\_\_\_\_.

### Arbeitsauftrag:

- 1) Ergänze die Lücken im Text und beschrifte die Zeichnung.