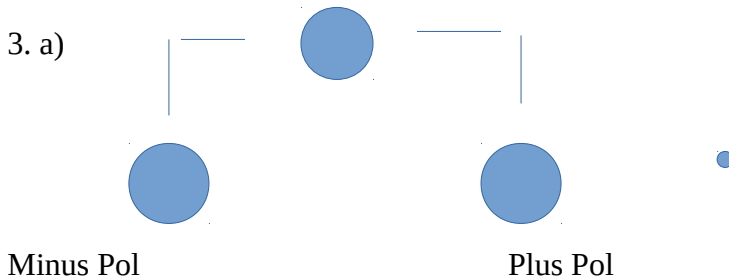


1. In welchen Elektrischen Geräten werden Zink-Kohle Batterien verwendet.
Taschenrechner, Uhr, Wecker, Taschenlampe

2. Benenne die Einzelnen Elemente der Zink-Kohle Batterien

- Metallkappe(pluspol)
- Abdeckscheibe
- Kohlenstab
- MnO_2
- Pappe in NH_4Cl getränkt
- Metallboden(minuspol)



b) er leitet Elektronen zu den Mn^{4+} Ionen um

c) Zink-Atome geben Elektronen ab, Mn^{4+} Ionen nehmen Elektronen auf.

d) Überlege und erkläre was mit dem Zinkbecher geschieht, wenn die Zink-Kohle-Batterie längere Zeit benutzt wird.

Durch die Entladung der Batterie löst sich der Zinkbecher auf. Die Elektrolytlösung kann auslaufen und im Gerät Schäden durch Korrosion verursachen. den Mn^{4+} -Ionen. nen ab, Mn^{4+} -Ionen nehmen