

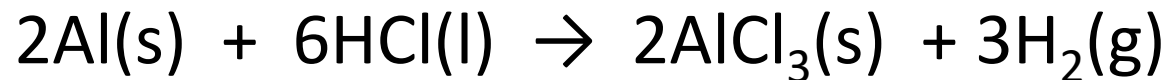
manjši naslov in zapis snovi: **REAKTIVNOST KOVIN**

Med kovinami so najbolj reaktivne alkalijske kovine, sledijo zemeljsko alkalijske kovine, najmanj reaktivne pa so žlahtne kovine (zlato, srebro, platina ...)

Alkalijske kovine burno reagirajo **z vodo**, zemeljskoalkalijske kovine reagirajo počasneje, pri povišani temperaturi z vodo reagirajo tudi nekateri prehodni elementi, vendar ne žlahtne kovine.

Alkalijske in zemeljskoalkalijske kovine že na zraku **reagirajo s kisikom**, tako, da se prevlečejo z oksidom (natrij, magnezij ...). **Železo oksidira v prisotnosti kisika in vode – nastane rja (Fe_2O_3)**. Baker reagira s kisikom šele v plamenu, medtem, ko zlata ni možno oksidirati.

Reakcija kovin s kislinami: Kovine iz kislin izpodrinejo vodik in ta se sprošča v obliki mehurčkov (dokaz za vodik je pokalni plin). Npr. pri reakciji aluminija (alufolija) s klorovodikovo kislino.



- Na <https://www.evedez.si/> se lahko prijavite z aktivacijsko kodo z DZ in si ogledate videoposnetek 8-V5 Cink dodamo raztopini klorovodikove kisline.
- V DZ, str. 72 pod poskusom 5. Poiščimo krivca za rjavenje železa v tabelo vpišite:

A		
B		ni rjavenja
C		rjavenje
D		močno rjavenje

- a) DA
- b) DA
- c) pospešuje ga
- č) prisotnost vlage in kisika

- Poskusite rešiti celotno nalogo 6 na str. 73 v DZ. Rešujte s svinčnikom!