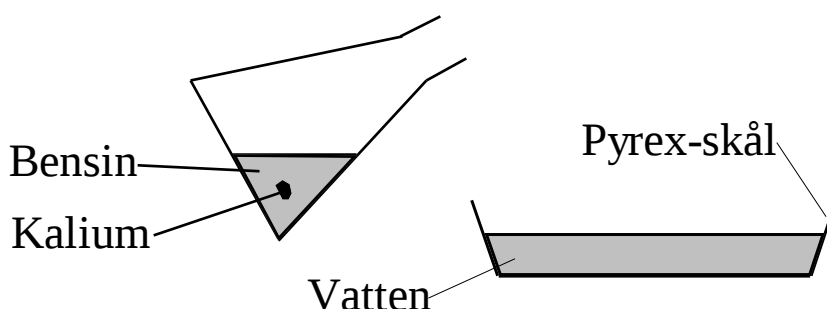


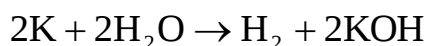
Kalium och brinnande vatten

Inledning	Kalium reagerar häftigt med vatten och börjar brinna
Material	Kalium som förvaras i fotogen, vatten, skålar
Underlag för riskbedömning	Kalium reagerar häftigt, bensin och bildad vätgas är brandfarliga. Använd skyddsglasögon och personlig skyddsutrustning. <i>En fullständig riskbedömning ges av undervisande läraren.</i>

Utförande



1. Kaliumbiten (max 3 mm stor) finns i bensin (ofärgad) och syns inte för åskådarna. Då kalium kommer i kontakt med vatten, reagerar det omedelbart.



2. Kaliumbiten antänds och den uthällda bensinen börjar brinna. Åskådarna får intrycket av att det är vattnet som brinner.

Till läraren

Förklaring:
Kalium har en ensam valenselektron i N-skalet.
Denna valenselektron avges synnerligen lätt (oxidation), varvid vätet i vatten reduceras till fritt väte, som antänds och i sin tur antänder bensinen.

Riskbedömningsunderlag:

Kalium: Fara, Brandfara, Frätande, P223, P231+P232, P260, P264, P280, P302 + P335 + P334, P304+P340, P310, P321, P363, P370+P378, P402+P404, P405, P501
Kaliumhydroxid Varning, Skadlig, H315 Irriterar huden. H319 Orsakar allvarlig ögonirritation. P264, P280, P302+P352, P321, P332+P313, P337+P313, P362 + P364
Vätgas: Fara, Brandfara, H220 Extremt brandfarlig gas. P210, P377, P381, P40
Fotogen: Fara, Hälsfara, H304 Kan vara dödligt vid förtäring om det kommer ner i luftvägarna. P301+P310, P331, P405, P501