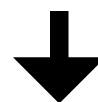
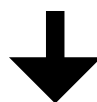
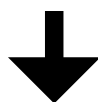


Vurder deres kunnskap og ferdigheter. Kolonnen med de fleste kryssene angir tallet til oppgavearket. Hvis dere har like mange kryss på høyre og venstre side tar dere oppgaveark 2.

Er du en flink skattejeger?			
Jeg kan ...			
... forklare hva edle og uedle metaller er.			
... sortere metaller etter deres affinitet for oksygen.			
... begrunne om en reaksjon skjer eller ikke.			
... bruke et eksempel for å forklare hva en oksygenoverføringsreaksjon er.			
... forklare hva en oksygenmottaker og en oksygendonor er.			
... fylle inn reaksjonsligninger til oksygenoverføringsreaksjoner.			
... selv skrive oksygenoverføringsreaksjoner.			



Oppgaveark	1	2	3
------------	---	---	---





Oppgaveark 1

Oppgave 1

Forklar hva et edelt metall er. Gi et eksempel.

Oppgave 2

Forklar hva en oksygenoverføringsreaksjon er.

Oppgave 3

Begrunn om følgende reaksjoner kommer til å skje.



a) Kobberoksid reagerer med jern.

b) Sinkoksid reagerer med tinn.

c) Forklar under hvilke betingelser oksygenoverføringsreaksjoner ikke kan skje.

Oppgave 4

Forklar forskjellen mellom en oksygenmottaker og en oksygendonor.

Oppgave 5

Sett opp dine egne reaksjonsligninger for oksygenoverføringsreaksjoner. Bruk ord. Marker oksygendonor og oksygenmottaker.

- a) _____ + _____ → _____ + _____
b) _____ + _____ → _____ + _____
c) _____ + _____ → _____ + _____
d) _____ + _____ → _____ + _____





Oppgaveark 2

Oppgave 1

Forklar hva et edelt metall er. Bruk ordene affinitet og sølv.

Oppgave 2

Begrunn om følgende reaksjoner er mulig.

a) Kobberoksid reagerer med jern.

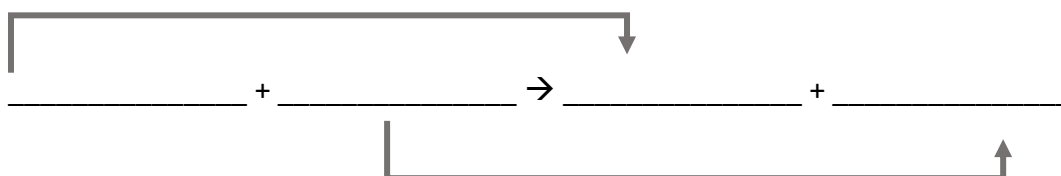
b) Sinkoksid reagerer med tinn.

c) Forklar når en oksygenoverføringsreaksjon kan skje.

En oksygenoverføringsreaksjon skjer når _____

Oppgave 3

a) Skriv følgende ord i riktig felt: jern, jernoksid, kobber, kobberoksid, oksygenmottak og oksygenopptak



b) Hvilket stoff er oksygenmottakeren? _____

c) Hvilket stoff er oksygendonoren? _____

Oppgave 4

Fyll inn reaksjonsligningene

a) Jernoksid + Sink $\rightarrow$ _____ + _____

b) Aluminiumoksid + _____ $\rightarrow$ _____ + Magnesiumoksid

c) _____ + _____ $\rightarrow$ _____ + _____



Oppgaveark 3



Oppgave 1

Sett strek mellom setningsfragmentene

Uedle metaller ...		... hvor sterkt et metall reagerer med oksygen
Magnesium og jern er ...		... edle metaller
Affinitet sier noe om ...		... har høy affinitet for oksygen
Edle metaller ...		... har lav affinitet for oksygen
Kobber og sølv er ...		... uedle metaller

Oppgave 2

a) Bedøm om reaksjonen skjer eller ikke

Reaksjon	Reaksjonen skjer	Reaksjonen skjer ikke
Kobberoksid + jern $\rightarrow$		
Gull + Kobberoksid $\rightarrow$		
Aluminiumoksid + sink $\rightarrow$		

b) Forklar betingelsene for at en oksygenoverføringsreaksjon kan skje.

En oksygenoverføringsreaksjon kan skje når et _____ metalloksid reagerer med et _____ metall.

Oppgave 3



a) Fyll inn begrepene jern, jernoksid, kobber og kobberoksid.

_____ + _____ $\rightarrow$ _____ + _____

b) Hvilket stoff er oksygenmottakeren? _____

c) Hvilket stoff er oksygendonoren? _____

Oppgave 4

Fullfør reaksjonsligningene

a) Jernoksid + Sink $\rightarrow$ _____ + _____

b) Aluminiumoksid + Magnesium $\rightarrow$ _____ + _____

c) Kobberoksid + _____ $\rightarrow$ _____ + Jernoksid

