

\$2 Karbotermisk reduksjon i lysbueovn

Fasilitet

$4 \text{ SiO}_2 + 2 \text{ C}$ **\$2** \rightarrow 3 Si

$\text{FeCr}_2\text{O}_4 + 2 \text{ C}$ **\$1** \rightarrow $\text{Fe}_x\text{Cr}_y\text{C}_z$

$2 \text{ ZnO} + 2 \text{ C}$ **\$1** \rightarrow 2 Zn

I en lysbueovn genereres store mengder varme fra elektrisk motstand mellom tre elektroder. Varmen fører til en karbotermisk reduksjon der metalloksider reduseres til metall, og koks (karbon) oksideres til karbondioksid (ofte via karbonmonoksid). Metallsmelten tappes ut i bunnen av ovnen.

\$3 Karbotermisk reduksjon i lysbueovn

Fasilitet

$4 \text{ SiO}_2 + 2 \text{ C}$ **\$2** \rightarrow 3 Si

$\text{FeCr}_2\text{O}_4 + 2 \text{ C}$ **\$1** \rightarrow $\text{Fe}_x\text{Cr}_y\text{C}_z$

$2 \text{ ZnO} + 2 \text{ C}$ **\$1** \rightarrow 2 Zn

I en lysbueovn genereres store mengder varme fra elektrisk motstand mellom tre elektroder. Varmen fører til en karbotermisk reduksjon der metalloksider reduseres til metall, og koks (karbon) oksideres til karbondioksid (ofte via karbonmonoksid). Metallsmelten tappes ut i bunnen av ovnen.

\$3 Karbotermisk reduksjon i lysbueovn

Fasilitet

$4 \text{ SiO}_2 + 2 \text{ C}$ **\$2** \rightarrow 3 Si

$\text{FeCr}_2\text{O}_4 + 2 \text{ C}$ **\$1** \rightarrow $\text{Fe}_x\text{Cr}_y\text{C}_z$

$2 \text{ ZnO} + 2 \text{ C}$ **\$1** \rightarrow 2 Zn

I en lysbueovn genereres store mengder varme fra elektrisk motstand mellom tre elektroder. Varmen fører til en karbotermisk reduksjon der metalloksider reduseres til metall, og koks (karbon) oksideres til karbondioksid (ofte via karbonmonoksid). Metallsmelten tappes ut i bunnen av ovnen.

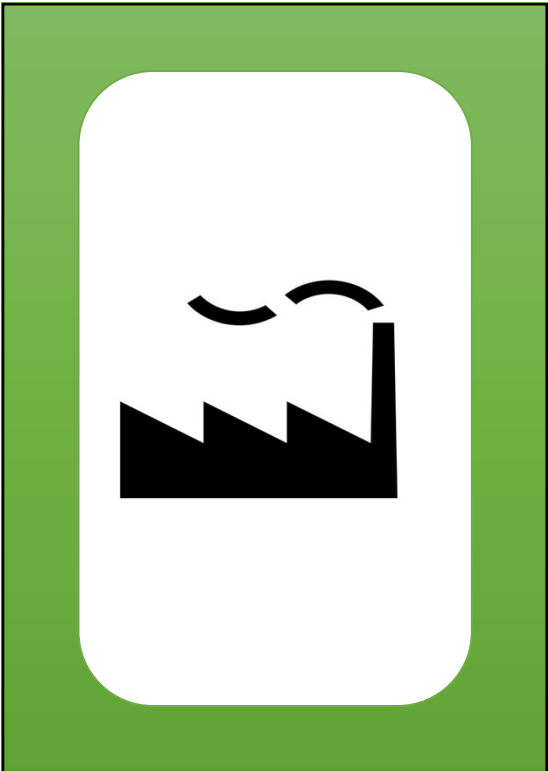
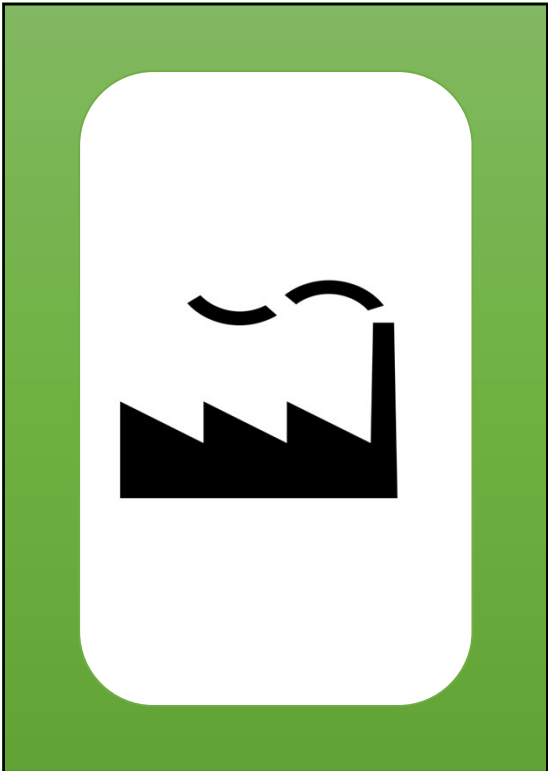
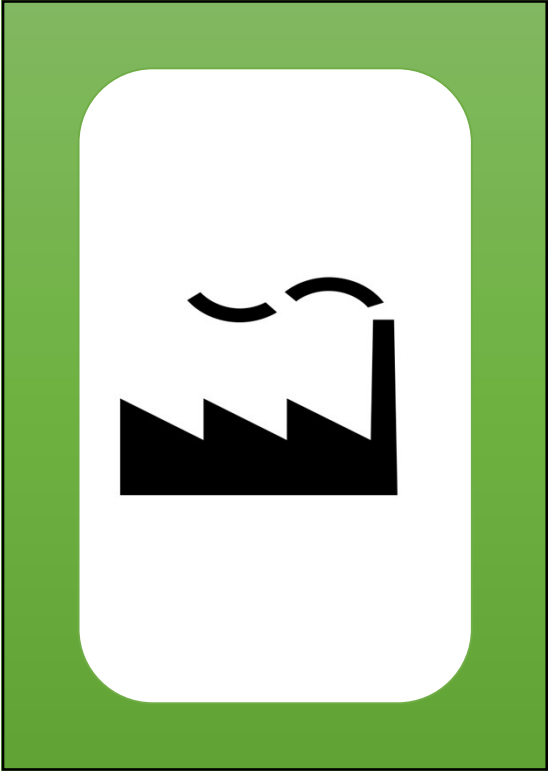
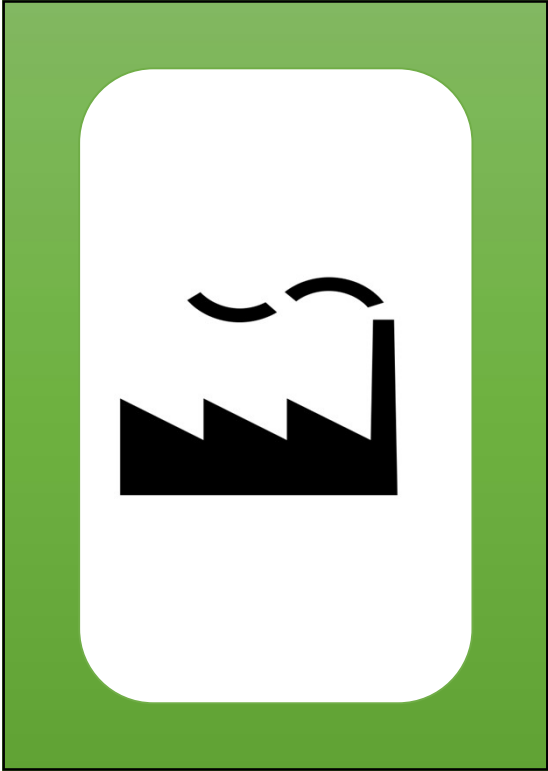
\$2 Karbotermisk reduksjon i masovn

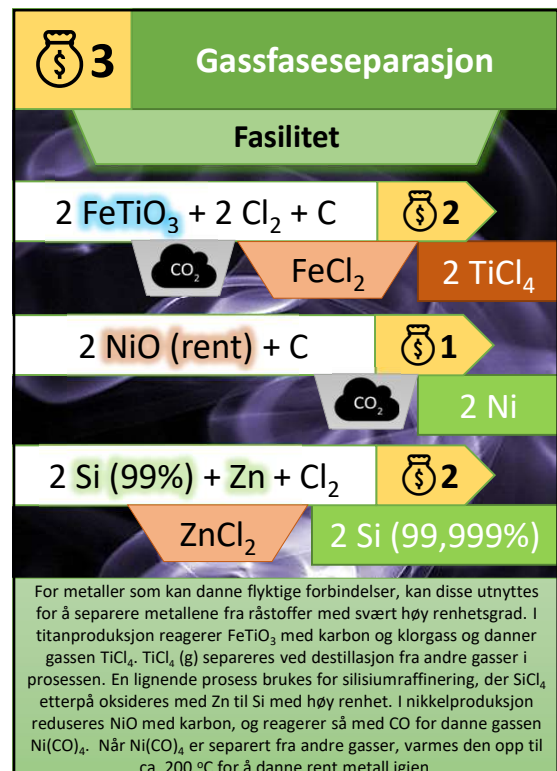
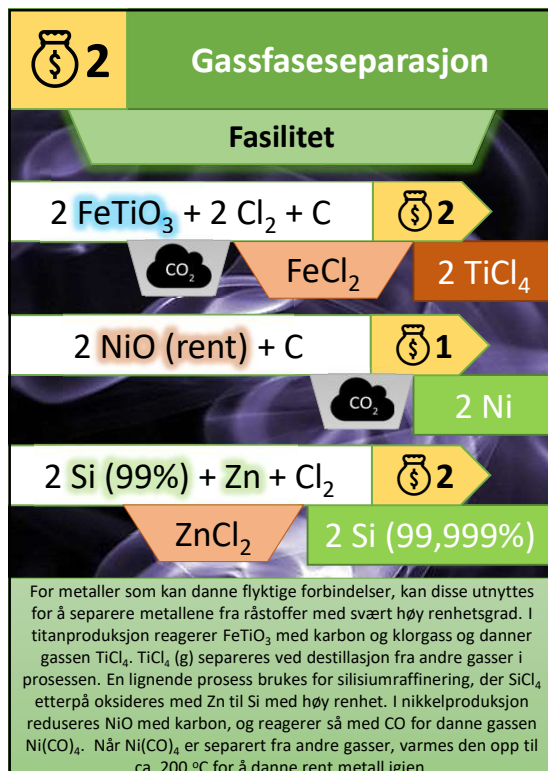
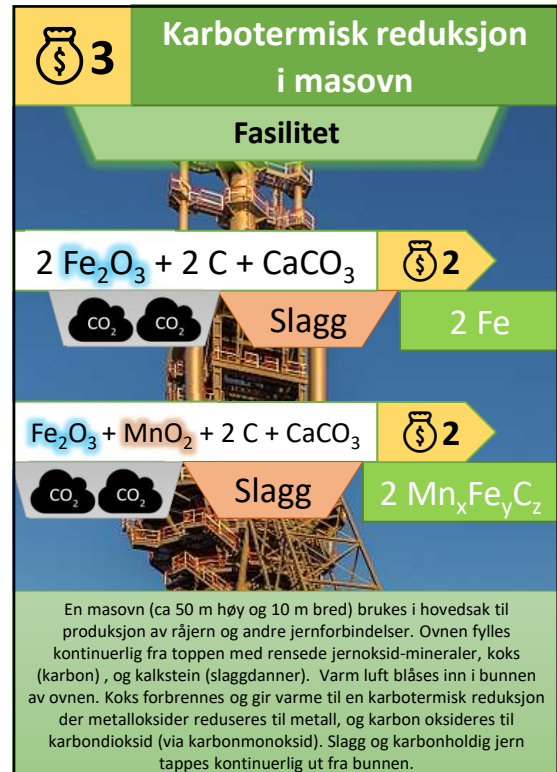
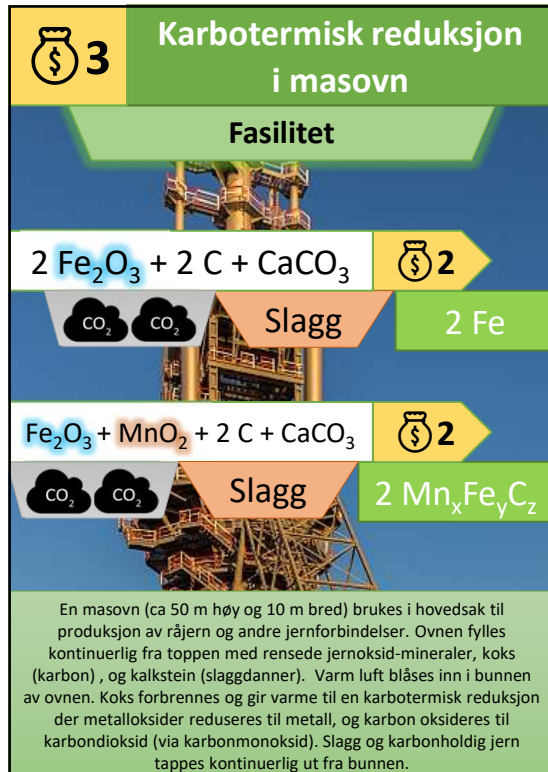
Fasilitet

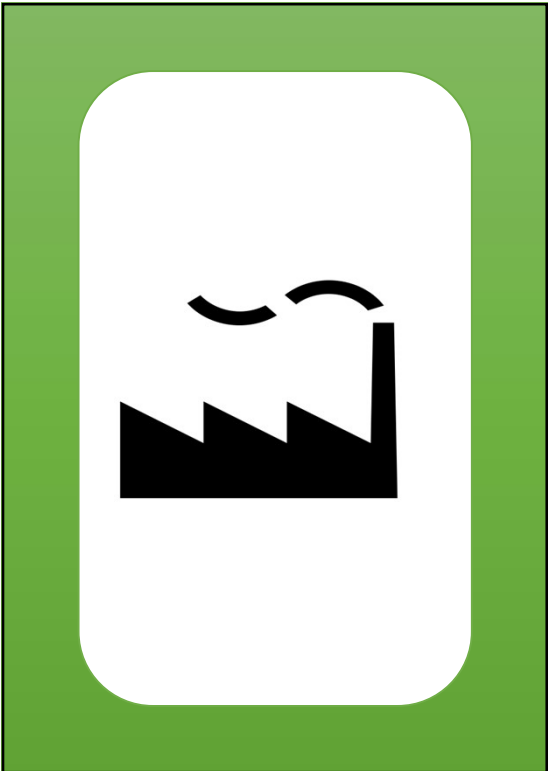
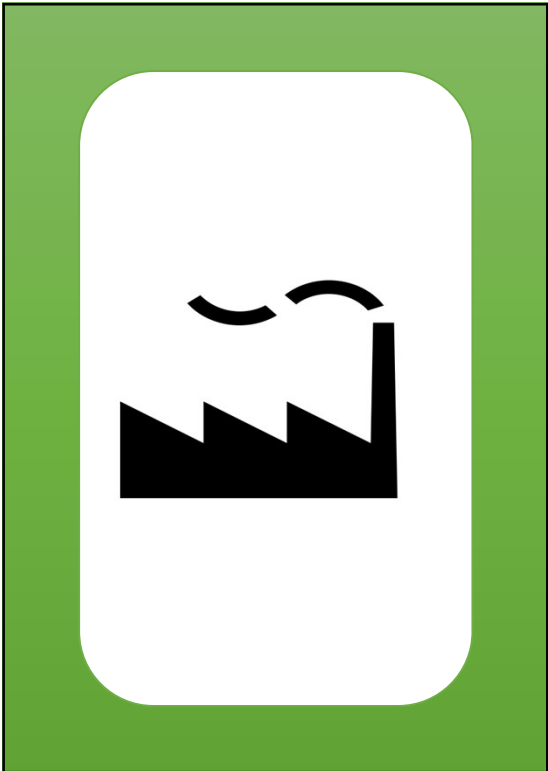
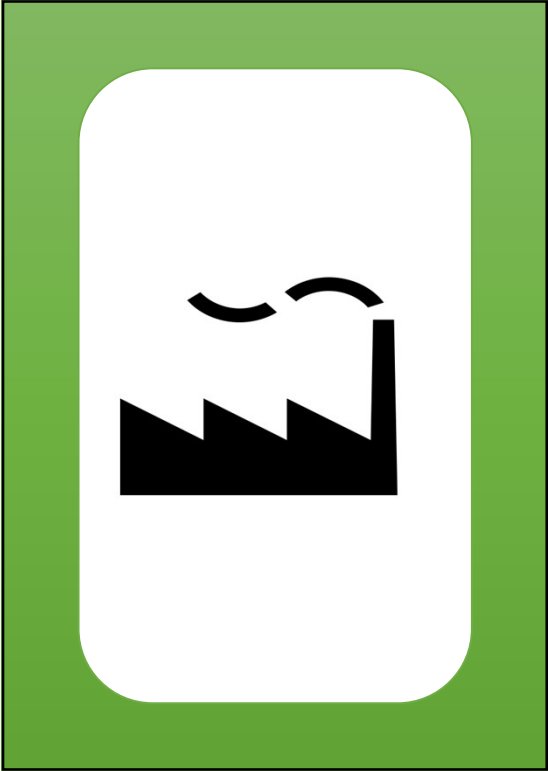
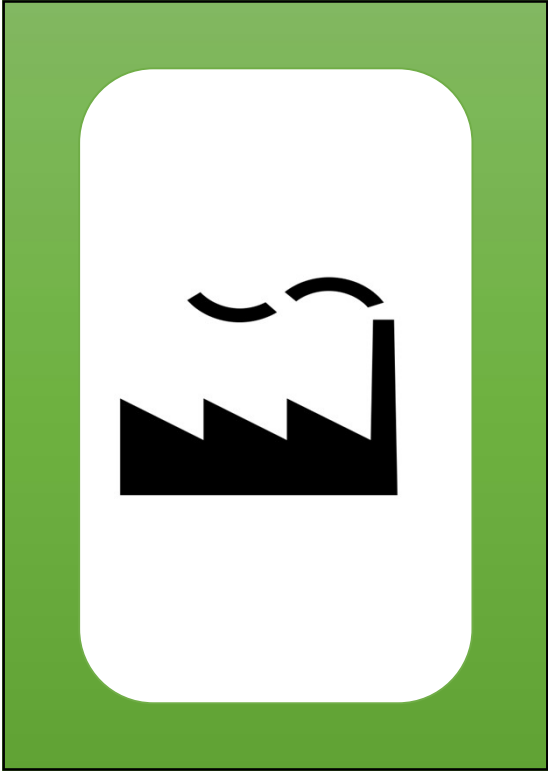
$2 \text{ Fe}_2\text{O}_3 + 2 \text{ C} + \text{CaCO}_3$ **\$2** \rightarrow 2 Fe

$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{MnO}_2 + 2 \text{ C} + \text{CaCO}_3$ **\$2** \rightarrow $2 \text{ Mn}_x\text{Fe}_y\text{C}_z$

En masovn (ca 50 m høy og 10 m bred) brukes i hovedsak til produksjon av råjern og andre jernforbindelser. Ovnen fylles kontinuerlig fra toppen med rensede jernoksid-mineraler, koks (karbon), og kalkstein (slaggdanner). Varm luft blåses inn i bunnen av ovnen. Koks forbrennes og gir varme til en karbotermisk reduksjon der metalloksider reduseres til metall, og karbon oksideres til karbondioksid (via karbonmonoksid). Slagg og karbonholdig jern tappes kontinuerlig ut fra bunnen.







\$ 3 Gassfaseseparasjon

Fasilitet

$2 \text{FeTiO}_3 + 2 \text{Cl}_2 + \text{C}$ **\$ 2**

FeCl_2 2TiCl_4

$2 \text{NiO (rent)} + \text{C}$ **\$ 1**

2Ni

$2 \text{Si (99\%)} + \text{Zn} + \text{Cl}_2$ **\$ 2**

ZnCl_2 2Si (99.999\%)

For metaller som kan danne flyktige forbindelser, kan disse utnyttes for å separere metallene fra råstoffer med svært høy renhetsgrad. I titanproduksjon reagerer FeTiO_3 med karbon og klorgass og danner gassen TiCl_4 . TiCl_4 (g) separeres ved destillasjon fra andre gasser i prosessen. En lignende prosess brukes for silisiumraffinering, der SiCl_4 etterpå oksideres med Zn til Si med høy renhet. I nikkelproduksjon reduseres NiO med karbon, og reagerer så med CO for danne gassen Ni(CO)_4 . Når Ni(CO)_4 er separert fra andre gasser, varmes den opp til ca. 200 °C for å danne rent metall igjen.

\$ 2 Elektrolyse i vannløsning

Fasilitet

$2 \text{Cu (urent)} / 2 \text{CuSO}_4$ **\$ 3**

2Cu (rent)

ZnSO_4 **\$ 2**

H_2SO_4 2Zn

Fremstilling eller raffinering av metaller via elektrolyse i vannløsning baser seg på at metallioner blir redusert til rent metall på katoden. For kobber benyttes det urene kobbemetallet som anode som løses (oksidert) og igjen felles (reduseres) på katoden. For sink og nikkel foreligger metallene som ioner i en vannløsning, og blir felt (redusert) på katoden. Elektrolyse er energikrevende i form av et høyt strømforbruk.

\$ 3 Elektrolyse i vannløsning

Fasilitet

$2 \text{Cu (urent)} / 2 \text{CuSO}_4$ **\$ 3**

2Cu (rent)

ZnSO_4 **\$ 2**

H_2SO_4 2Zn

Fremstilling eller raffinering av metaller via elektrolyse i vannløsning baser seg på at metallioner blir redusert til rent metall på katoden. For kobber benyttes det urene kobbemetallet som anode som løses (oksidert) og igjen felles (reduseres) på katoden. For sink og nikkel foreligger metallene som ioner i en vannløsning, og blir felt (redusert) på katoden. Elektrolyse er energikrevende i form av et høyt strømforbruk.

\$ 3 Elektrolyse i vannløsning

Fasilitet

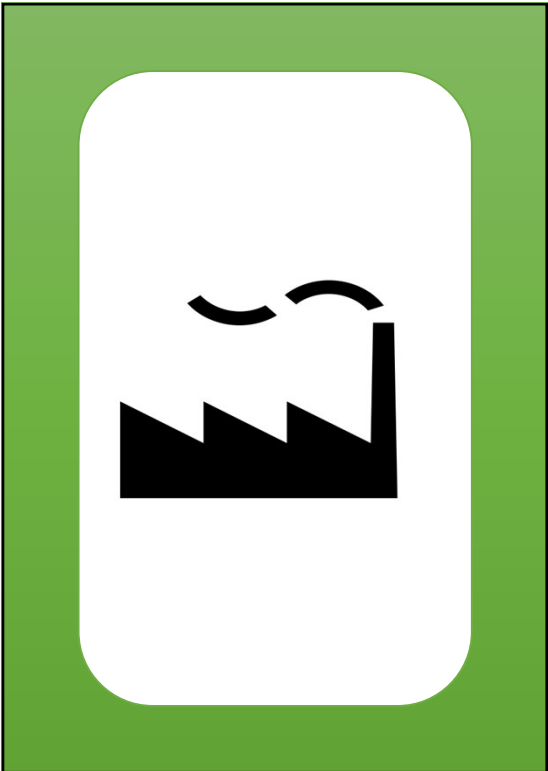
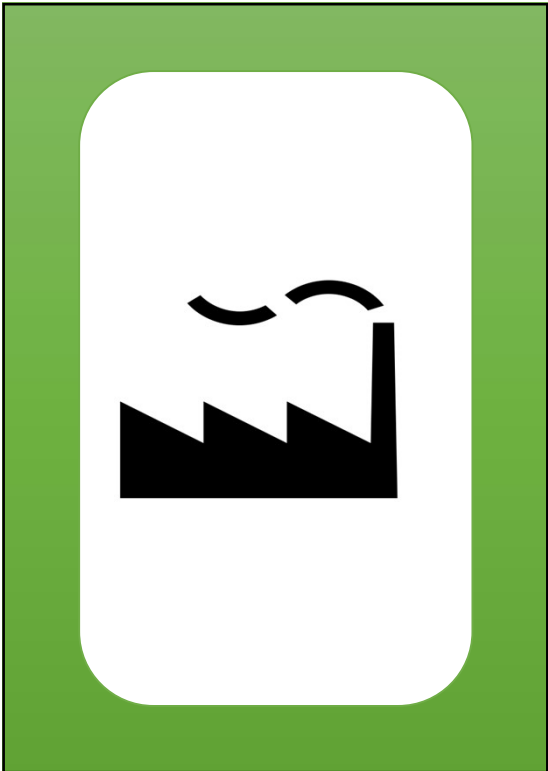
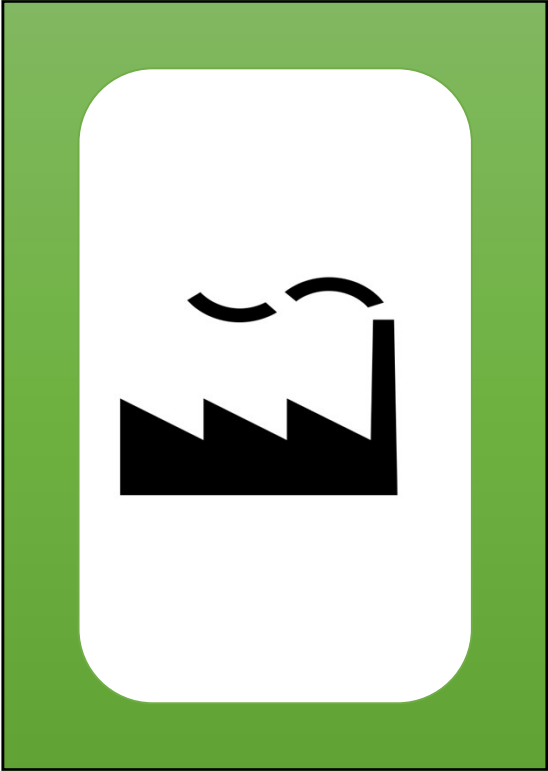
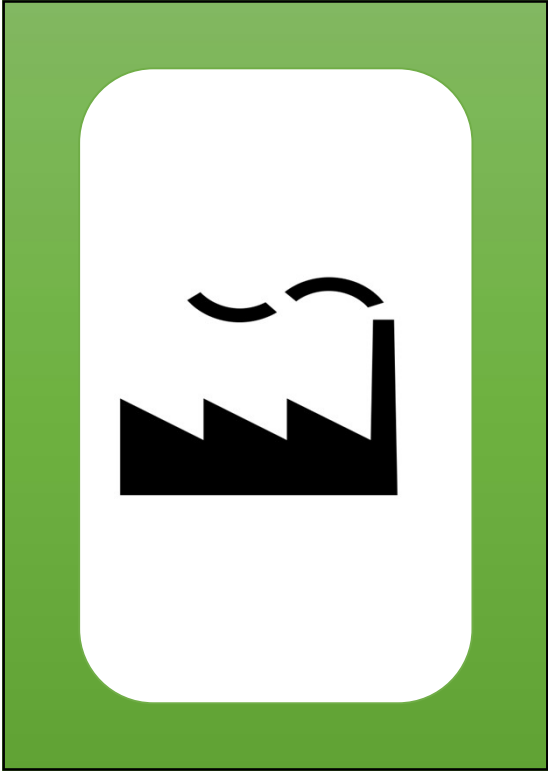
$2 \text{Cu (urent)} / 2 \text{CuSO}_4$ **\$ 3**

2Cu (rent)

ZnSO_4 **\$ 2**

H_2SO_4 2Zn

Fremstilling eller raffinering av metaller via elektrolyse i vannløsning baser seg på at metallioner blir redusert til rent metall på katoden. For kobber benyttes det urene kobbemetallet som anode som løses (oksidert) og igjen felles (reduseres) på katoden. For sink og nikkel foreligger metallene som ioner i en vannløsning, og blir felt (redusert) på katoden. Elektrolyse er energikrevende i form av et høyt strømforbruk.



\$ 2 Smelteelektrolyse

Fasilitet

2MgCl_2 **\$ 4**

Cl_2 2Mg

$2 \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{C}$ **\$ 4**

CO_2 4Al

Smelteelektrolyse er elektrolyse i en saltsmelte. Det mest kjente bruksområdet er i aluminiumproduksjon (Hall-Heroult-prosessen). Alumina (Al_2O_3) smeltes sammen med kryolitt (Na_3AlF_6) og aluminium-ioner reduseres til aluminium-metall som tappes ut i bunnen av elektrolyseovnen. Kryolitt tilsettes for å senke smeltepunktet. Oksidioner oksideres på karbon-anoder, og fører til utslipp av CO_2 . Magnesium-metall kan produseres ved smelteelektrolyse av magnesiumklorid, og prosessen produserer da magnesium på katoden og klorgass på anoden.

\$ 3 Smelteelektrolyse

Fasilitet

2MgCl_2 **\$ 4**

Cl_2 2Mg

$2 \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{C}$ **\$ 4**

CO_2 4Al

Smelteelektrolyse er elektrolyse i en saltsmelte. Det mest kjente bruksområdet er i aluminiumproduksjon (Hall-Heroult-prosessen). Alumina (Al_2O_3) smeltes sammen med kryolitt (Na_3AlF_6) og aluminium-ioner reduseres til aluminium-metall som tappes ut i bunnen av elektrolyseovnen. Kryolitt tilsettes for å senke smeltepunktet. Oksidioner oksideres på karbon-anoder, og fører til utslipp av CO_2 . Magnesium-metall kan produseres ved smelteelektrolyse av magnesiumklorid, og prosessen produserer da magnesium på katoden og klorgass på anoden.

\$ 3 Smelteelektrolyse

Fasilitet

2MgCl_2 **\$ 4**

Cl_2 2Mg

$2 \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{C}$ **\$ 4**

CO_2 4Al

Smelteelektrolyse er elektrolyse i en saltsmelte. Det mest kjente bruksområdet er i aluminiumproduksjon (Hall-Heroult-prosessen). Alumina (Al_2O_3) smeltes sammen med kryolitt (Na_3AlF_6) og aluminium-ioner reduseres til aluminium-metall som tappes ut i bunnen av elektrolyseovnen. Kryolitt tilsettes for å senke smeltepunktet. Oksidioner oksideres på karbon-anoder, og fører til utslipp av CO_2 . Magnesium-metall kan produseres ved smelteelektrolyse av magnesiumklorid, og prosessen produserer da magnesium på katoden og klorgass på anoden.

\$ 2 Røsting I

Fasilitet

3CuS **\$ 3**

SO_2 3Cu (urent)

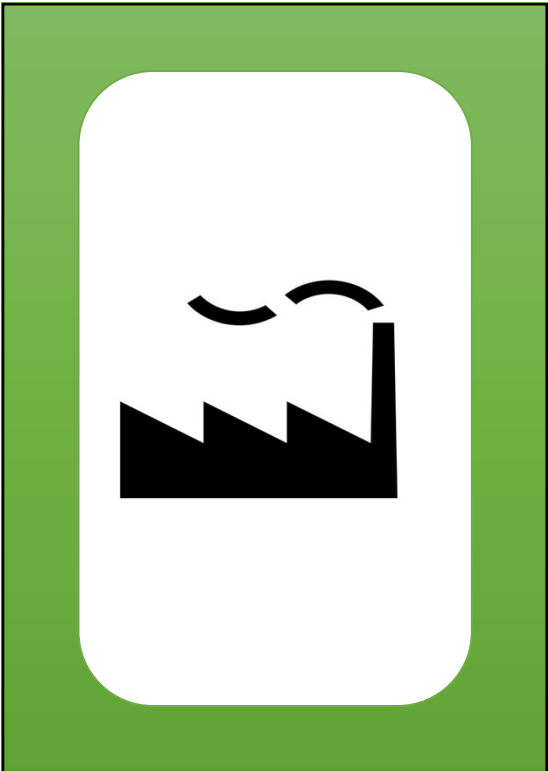
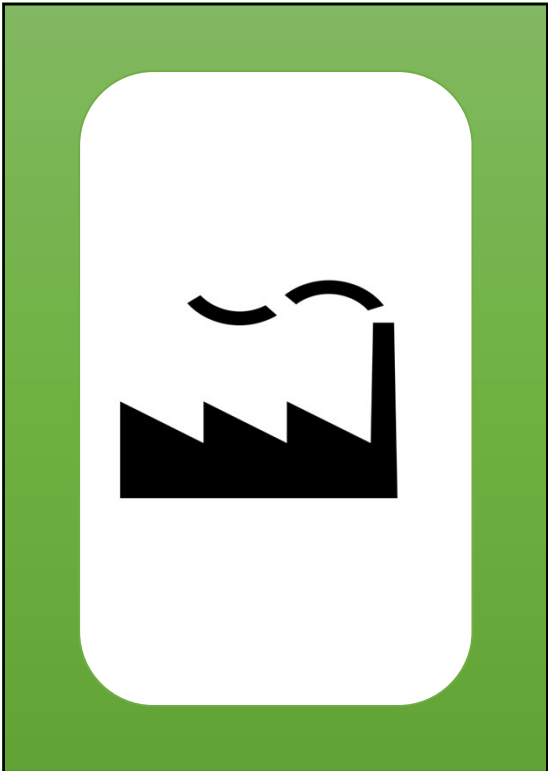
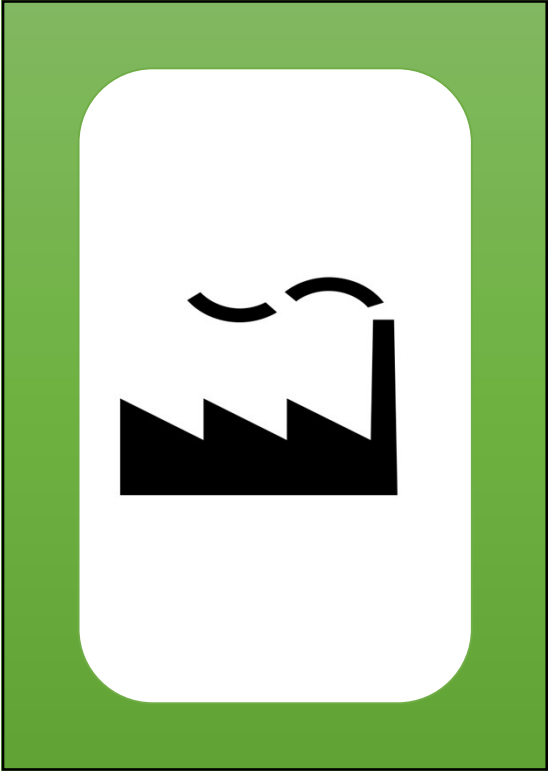
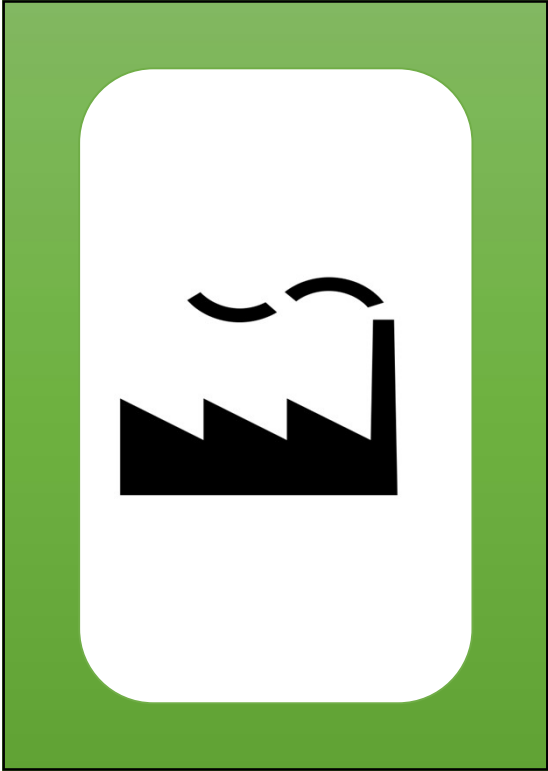
$3 \text{NiS} + \text{SiO}_2$ **\$ 3**

SO_2 Slagg 3NiO (urent)

3ZnS **\$ 2**

SO_2 2ZnO

Under røsting varmebehandles et mineral samtidig som det reagerer med oksygen i ovnen. Dette skjer tidlig i produksjonsprosessen, vanligvis for å omdanne metallsulfider til metalloksider. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser. For kobber dannes kobbermetall direkte i røsteprosessen. SO_2 dannes i røsteprosessen, og kan benyttes i produksjon av svovelsyre.



3 **Røsting I**

Fasilitet

3 CuS **3**

SO_2 3 Cu (urent)

$3 \text{ NiS} + \text{SiO}_2$ **3**

SO_2 Slagg 3 NiO (urent)

3 ZnS **2**

SO_2 2 ZnO

Under røsting varmebehandles et mineral samtidig som det reagerer med oksygen i ovnen. Dette skjer tidlig i produksjonsprosessen, vanligvis for å omdanne metallsulfider til metalloksider. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser. For kobber dannes kobbermetall direkte i røsteprosessen. SO_2 dannes i røsteprosessen, og kan benyttes i produksjon av svovelsyre.

3 **Røsting I**

Fasilitet

3 CuS **3**

SO_2 3 Cu (urent)

$3 \text{ NiS} + \text{SiO}_2$ **3**

SO_2 Slagg 3 NiO (urent)

3 ZnS **2**

SO_2 2 ZnO

Under røsting varmebehandles et mineral samtidig som det reagerer med oksygen i ovnen. Dette skjer tidlig i produksjonsprosessen, vanligvis for å omdanne metallsulfider til metalloksider. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser. For kobber dannes kobbermetall direkte i røsteprosessen. SO_2 dannes i røsteprosessen, og kan benyttes i produksjon av svovelsyre.

2 **Røsting II**

Fasilitet

$2 \text{ FeCr}_2\text{O}_4 + \text{CaCO}_3$ **3**

CO_2 Slagg $2 \text{ Cr}_2\text{O}_3$

$3 \text{ CuFeS}_2 + \text{SiO}_2$ **3**

Slagg 3 CuS

Under røsting varmebehandles et mineral samtidig som det reagerer med oksygen i ovnen. Dette skjer tidlig i produksjonsprosessen, vanligvis for å omdanne metallsulfider til metalloksider. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser. For kobber dannes kobbermetall direkte i røsteprosessen. SO_2 dannes i røsteprosessen, og kan benyttes i produksjon av svovelsyre.

3 **Røsting II**

Fasilitet

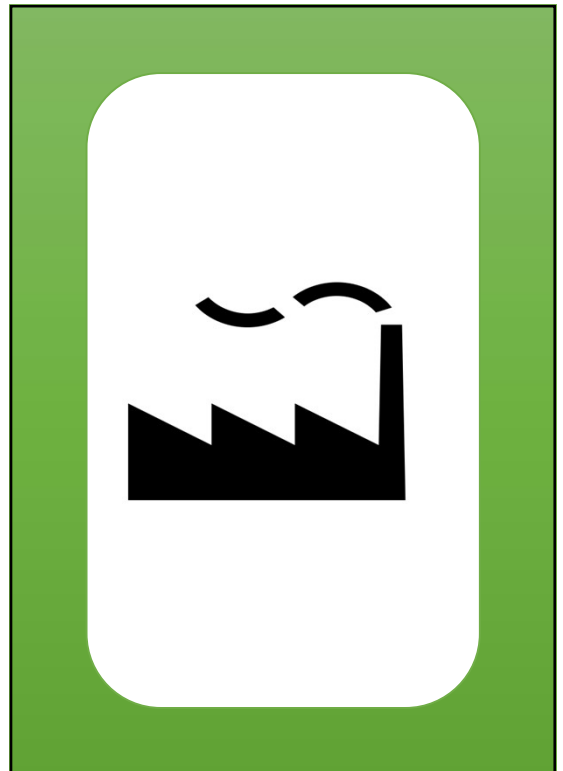
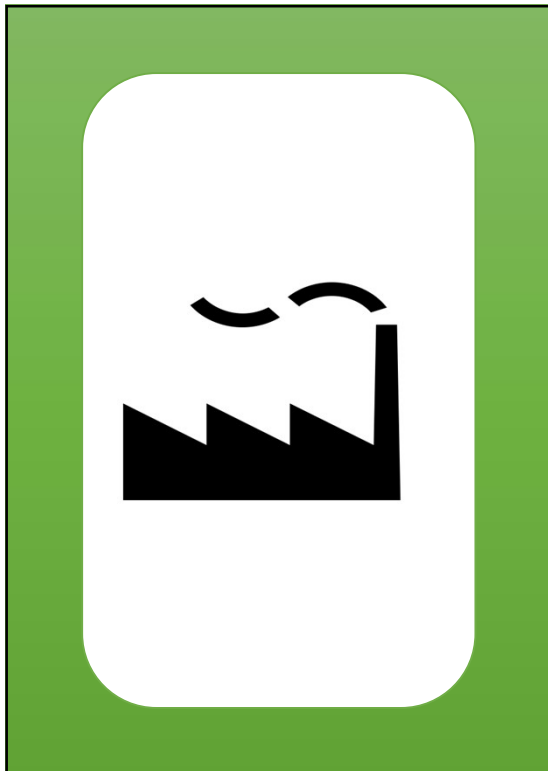
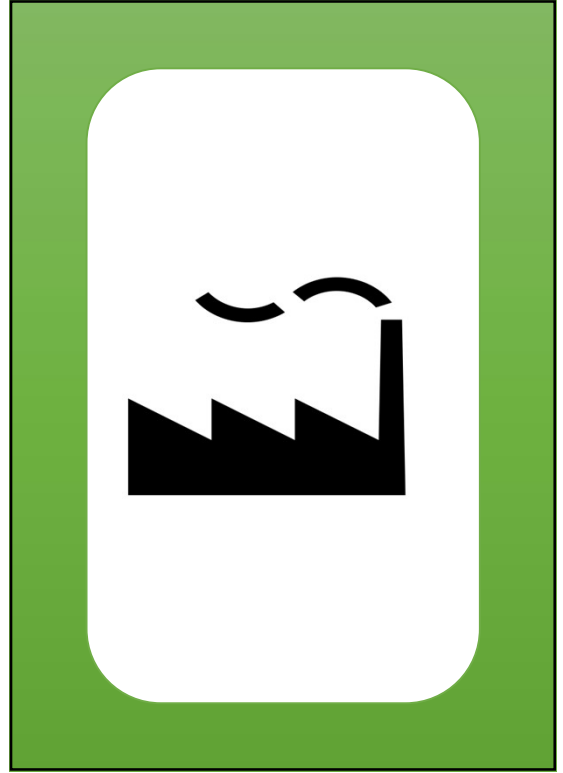
$2 \text{ FeCr}_2\text{O}_4 + \text{CaCO}_3$ **3**

CO_2 Slagg $2 \text{ Cr}_2\text{O}_3$

$3 \text{ CuFeS}_2 + \text{SiO}_2$ **3**

Slagg 3 CuS

Under røsting varmebehandles et mineral samtidig som det reagerer med oksygen i ovnen. Dette skjer tidlig i produksjonsprosessen, vanligvis for å omdanne metallsulfider til metalloksider. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser. For kobber dannes kobbermetall direkte i røsteprosessen. SO_2 dannes i røsteprosessen, og kan benyttes i produksjon av svovelsyre.



\$3 Røsting II

Fasilitet

$2 \text{FeCr}_2\text{O}_4 + \text{CaCO}_3$ **\$3**

CO_2 Slagg $2 \text{Cr}_2\text{O}_3$

$3 \text{CuFeS}_2 + \text{SiO}_2$ **\$3**

Slagg 3CuS

Under røsting varmebehandles et mineral samtidig som det reagerer med oksygen i ovnen. Dette skjer tidlig i produksjonsprosessen, vanligvis for å omdanne metallsulfider til metalloksider. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser. For kobber dannes kobbermetall direkte i røsteprosessen. SO_2 dannes i røsteprosessen, og kan benyttes i produksjon av svovelsyre.

\$2 Syrebehandling

Fasilitet

$3 \text{NiO (urent)} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$1**

CuSO_4 2NiO (rent)

$\text{ZnO} + \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$1**

ZnSO_4

$3 \text{FeTiO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$2**

FeSO_4 3TiO_2

Siden løselighet ofte er svært pH-avhengig, kan syrer brukes til å selektivt løse enkelte stoffer fra en blanding. I nikkelproduksjon brukes dette for å løse ut urenheter fra NiO, som forblir uløst, mens i produksjonen av sink og titanoksid løser man metallforbindelsen for videre foredling.

\$3 Syrebehandling

Fasilitet

$3 \text{NiO (urent)} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$1**

CuSO_4 2NiO (rent)

$\text{ZnO} + \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$1**

ZnSO_4

$3 \text{FeTiO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$2**

FeSO_4 3TiO_2

Siden løselighet ofte er svært pH-avhengig, kan syrer brukes til å selektivt løse enkelte stoffer fra en blanding. I nikkelproduksjon brukes dette for å løse ut urenheter fra NiO, som forblir uløst, mens i produksjonen av sink og titanoksid løser man metallforbindelsen for videre foredling.

\$3 Syrebehandling

Fasilitet

$3 \text{NiO (urent)} + 2 \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$1**

CuSO_4 2NiO (rent)

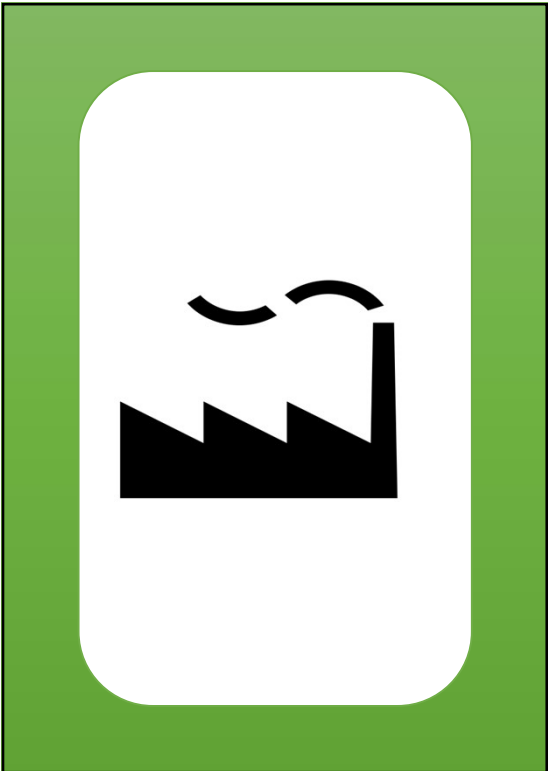
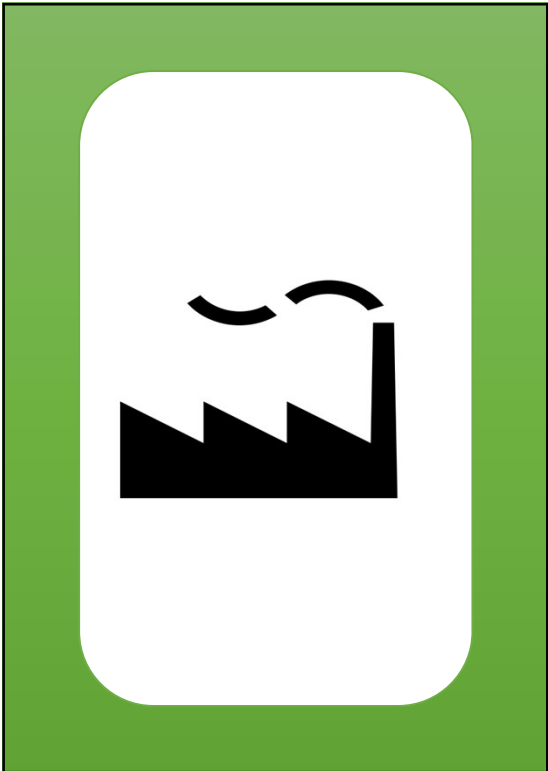
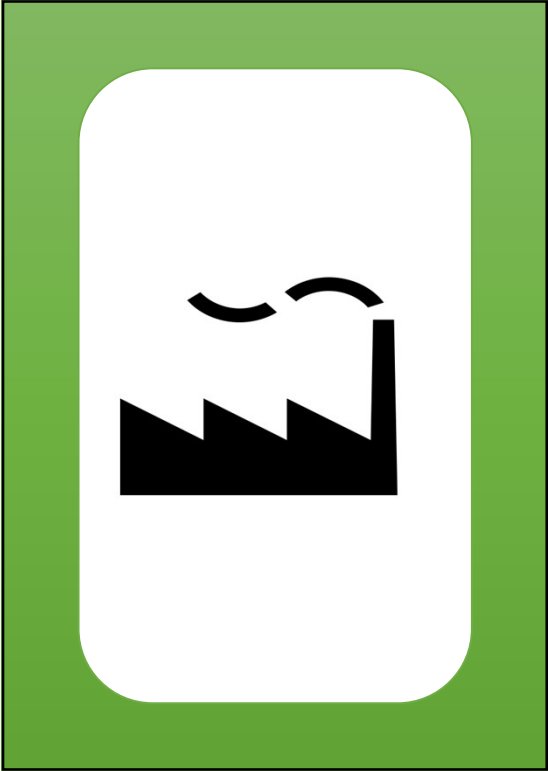
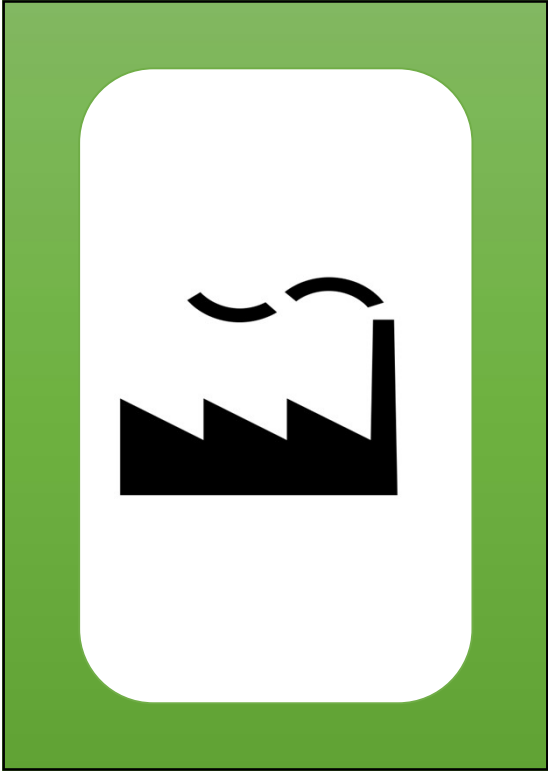
$\text{ZnO} + \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$1**

ZnSO_4

$3 \text{FeTiO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$ **\$2**

FeSO_4 3TiO_2

Siden løselighet ofte er svært pH-avhengig, kan syrer brukes til å selektivt løse enkelte stoffer fra en blanding. I nikkelproduksjon brukes dette for å løse ut urenheter fra NiO, som forblir uløst, mens i produksjonen av sink og titanoksid løser man metallforbindelsen for videre foredling.



\$ 2 Metallotermisk reduksjon

Fasilitet

$2 \text{TiCl}_4 + \text{Mg}$ **\$ 2**
 MgCl_2 2Ti

$2 \text{MnO}_2 + \text{Al}$ **\$ 1**
 Al_2O_3 2Mn

$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al}$ **\$ 2**
 Al_2O_3 Cr

Metallforbindelser reduseres til metall ved å bruke et uedelt metall som reduksjonsmiddel, f.eks. magnesium eller aluminium. I tillegg til bruk i industri, anvendes denne typen reaksjon i termitt, der aluminiumpulver og et oksid antennes for å utvikle store mengder varme til bruk i f.eks. sveising.

\$ 3 Metallotermisk reduksjon

Fasilitet

$2 \text{TiCl}_4 + \text{Mg}$ **\$ 2**
 MgCl_2 2Ti

$2 \text{MnO}_2 + \text{Al}$ **\$ 1**
 Al_2O_3 2Mn

$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al}$ **\$ 2**
 Al_2O_3 Cr

Metallforbindelser reduseres til metall ved å bruke et uedelt metall som reduksjonsmiddel, f.eks. magnesium eller aluminium. I tillegg til bruk i industri, anvendes denne typen reaksjon i termitt, der aluminiumpulver og et oksid antennes for å utvikle store mengder varme til bruk i f.eks. sveising.

\$ 3 Metallotermisk reduksjon

Fasilitet

$2 \text{TiCl}_4 + \text{Mg}$ **\$ 2**
 MgCl_2 2Ti

$2 \text{MnO}_2 + \text{Al}$ **\$ 1**
 Al_2O_3 2Mn

$\text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{Al}$ **\$ 2**
 Al_2O_3 Cr

Metallforbindelser reduseres til metall ved å bruke et uedelt metall som reduksjonsmiddel, f.eks. magnesium eller aluminium. I tillegg til bruk i industri, anvendes denne typen reaksjon i termitt, der aluminiumpulver og et oksid antennes for å utvikle store mengder varme til bruk i f.eks. sveising.

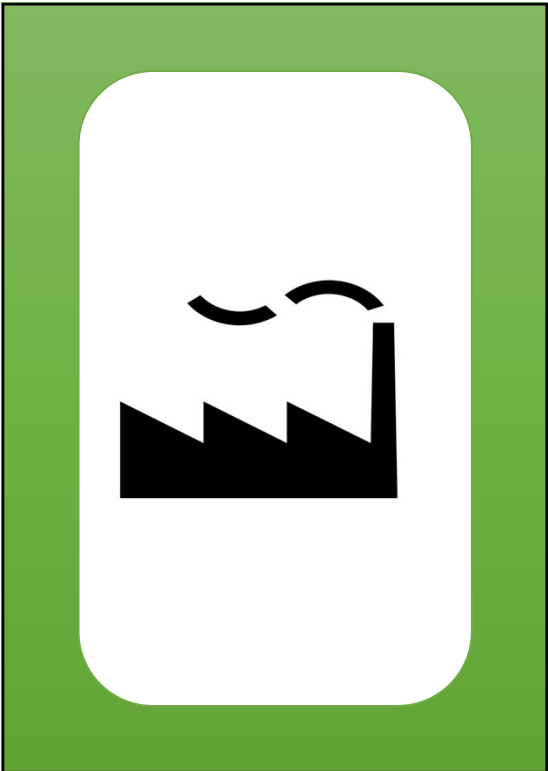
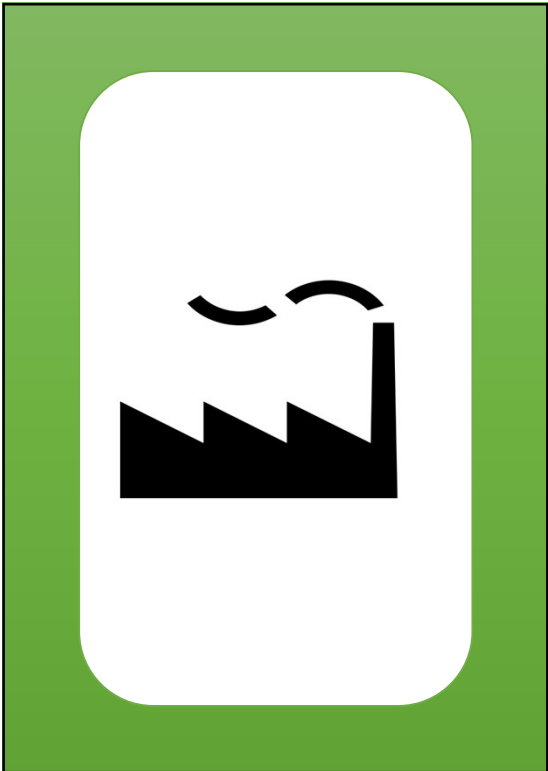
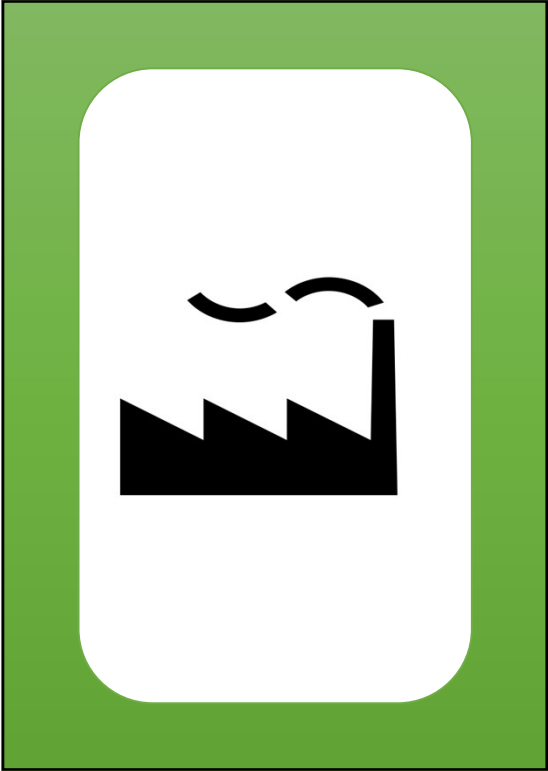
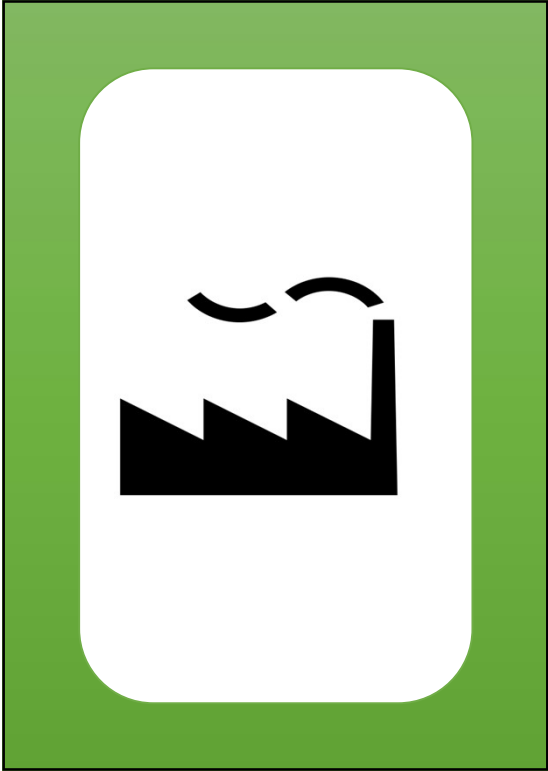
\$ 2 Kalsinering

Fasilitet

3MnCO_3 **\$ 2**
 CO_2 CO_2 3MnO_2

ZnCO_3 **\$ 1**
 CO_2 CO_2 ZnO

Kalsinering er en prosess der et mineral varmes for å fjerne flyktige komponenter. Som regel brukes det til å fjerne CO_2 fra karbonater eller vann fra hydrater. Produktet fra kalsinering er et metalloksid. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser.



\$ 3 Kalsinering

Fasilitet

3 MnCO_3 **\$ 2**

CO_2 CO_2 3 MnO_2

ZnCO_3 **\$ 1**

CO_2 CO_2 ZnO

Kalsinering er en prosess der et mineral varmes for å fjerne flyktige komponenter. Som regel brukes det til å fjerne CO_2 fra karbonater eller vann fra hydrater. Produktet fra kalsinering er et metalloksid. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser.

\$ 3 Kalsinering

Fasilitet

3 MnCO_3 **\$ 2**

CO_2 CO_2 3 MnO_2

ZnCO_3 **\$ 1**

CO_2 CO_2 ZnO

Kalsinering er en prosess der et mineral varmes for å fjerne flyktige komponenter. Som regel brukes det til å fjerne CO_2 fra karbonater eller vann fra hydrater. Produktet fra kalsinering er et metalloksid. Metalloksidene må videre reduseres til metall i andre metallurgiske prosesser.

\$ 1 Svovelsyreproduksjon

Spesialinvestering

Du setter opp egne produksjonslinjer for å omdanne SO_2 . Hver gang du kjører en prosess som genererer SO_2 som avfall mottar du 1 enhet H_2SO_4 .

Industri og bergverk står for de største utslippene av SO_2 i atmosfæren, men ved å fange SO_2 kan man bruke det som en forløper til svovelsyre i en prosess som kalles for kontaktprosessen, der SO_2 reagerer med vann og oksygen:

$$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2} \text{O}_2 \leftrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$$

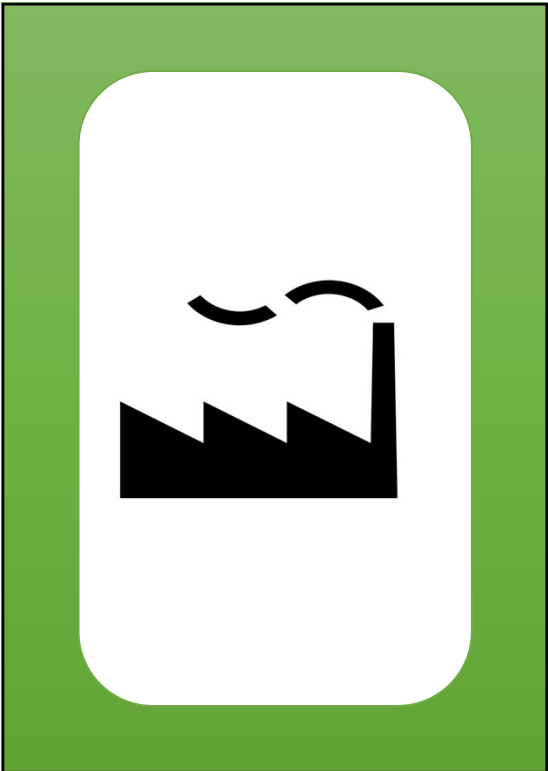
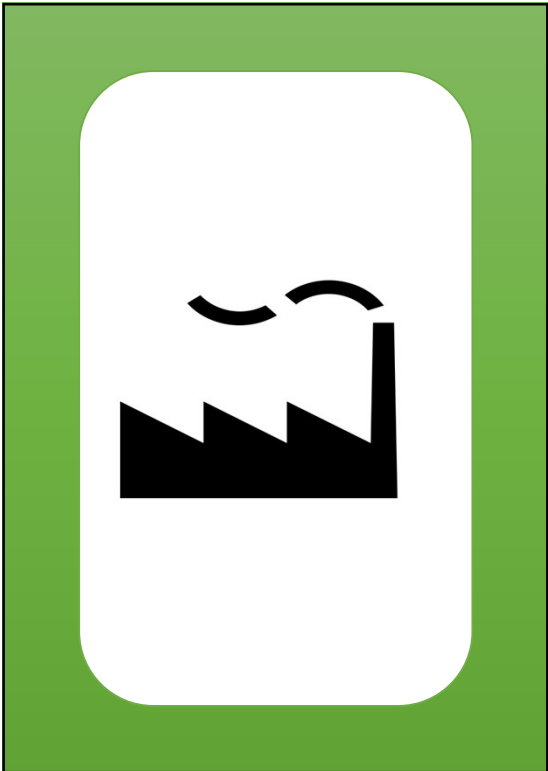
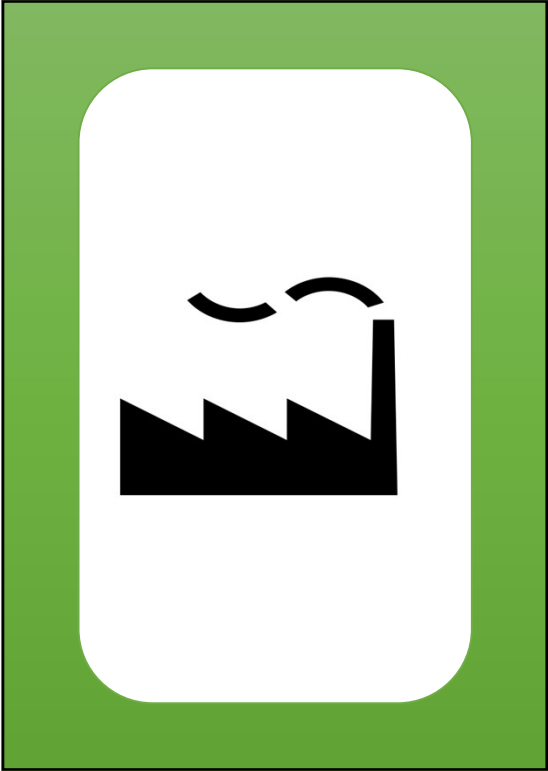
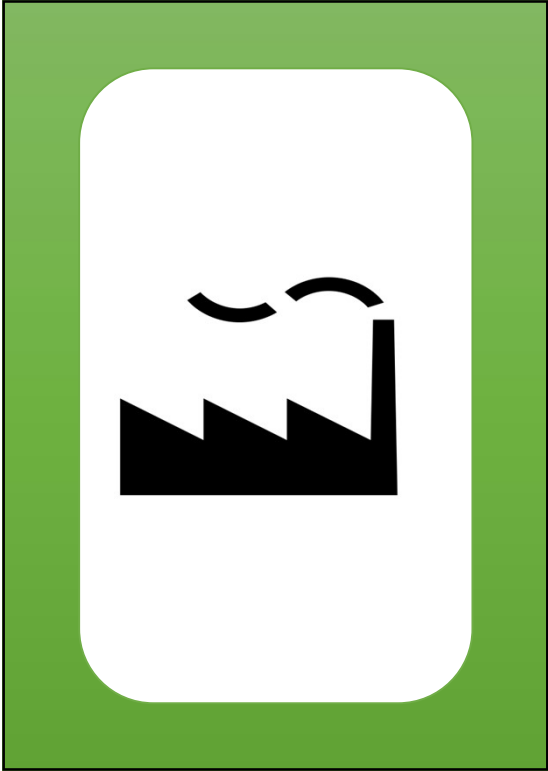
\$ 1 Svovelsyreproduksjon

Spesialinvestering

Du setter opp egne produksjonslinjer for å omdanne SO_2 . Hver gang du kjører en prosess som genererer SO_2 som avfall mottar du 1 enhet H_2SO_4 .

Industri og bergverk står for de største utslippene av SO_2 i atmosfæren, men ved å fange SO_2 kan man bruke det som en forløper til svovelsyre i en prosess som kalles for kontaktprosessen, der SO_2 reagerer med vann og oksygen:

$$\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \frac{1}{2} \text{O}_2 \leftrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$$





Karbonfangst

Spesialinvestering

Du fanger opp CO₂ som produseres i prosessene dine. Du genererer derfor 1 mindre CO₂-markør enn vanlig når du kjører en prosess.

Karbonfangst er et viktig tiltak for å motvirke utslippene av CO₂ ved industrielle prosesser. For at karbonfangst skal være et brukbart alternativ må den være stabil slik at CO₂ ikke siver ut i atmosfæren igjen, og det må være rom for de store mengdene som slippes ut årlig. Oftest blir karbonet lagret i stabile geologiske formasjoner som gamle oljereservoarer.




Karbonfangst

Spesialinvestering

Du fanger opp CO₂ som produseres i prosessene dine. Du genererer derfor 1 mindre CO₂-markør enn vanlig når du kjører en prosess.

Karbonfangst er et viktig tiltak for å motvirke utslippene av CO₂ ved industrielle prosesser. For at karbonfangst skal være et brukbart alternativ må den være stabil slik at CO₂ ikke siver ut i atmosfæren igjen, og det må være rom for de store mengdene som slippes ut årlig. Oftest blir karbonet lagret i stabile geologiske formasjoner som gamle oljereservoarer.




Karbonfangst

Spesialinvestering

Du fanger opp CO₂ som produseres i prosessene dine. Du genererer derfor 1 mindre CO₂-markør enn vanlig når du kjører en prosess.

Karbonfangst er et viktig tiltak for å motvirke utslippene av CO₂ ved industrielle prosesser. For at karbonfangst skal være et brukbart alternativ må den være stabil slik at CO₂ ikke siver ut i atmosfæren igjen, og det må være rom for de store mengdene som slippes ut årlig. Oftest blir karbonet lagret i stabile geologiske formasjoner som gamle oljereservoarer.

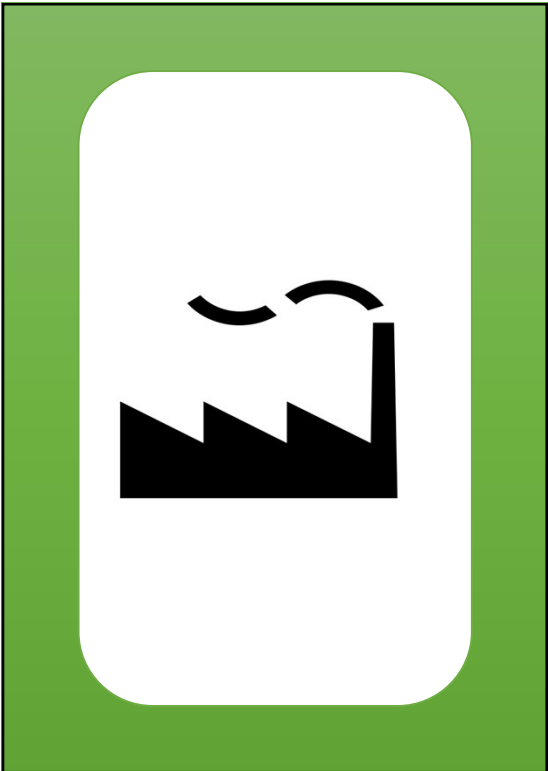
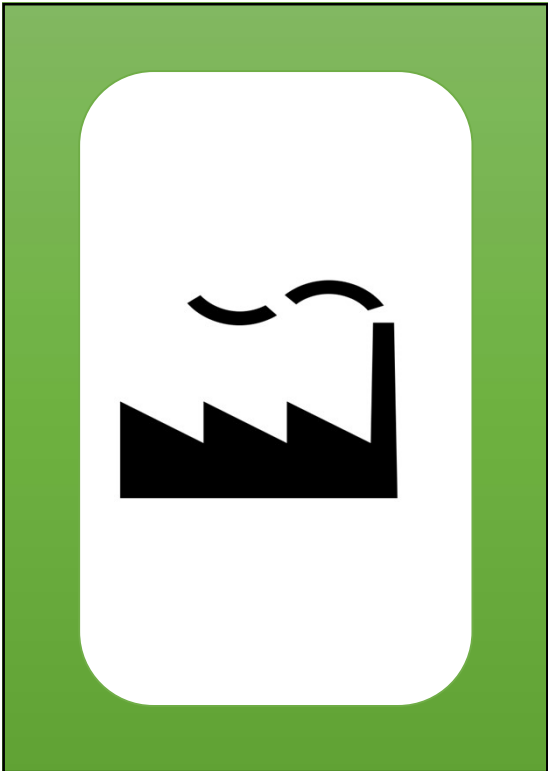
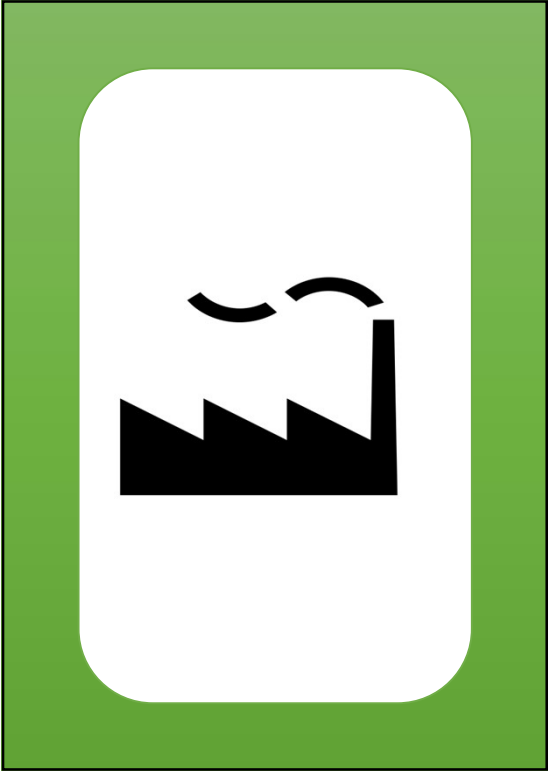
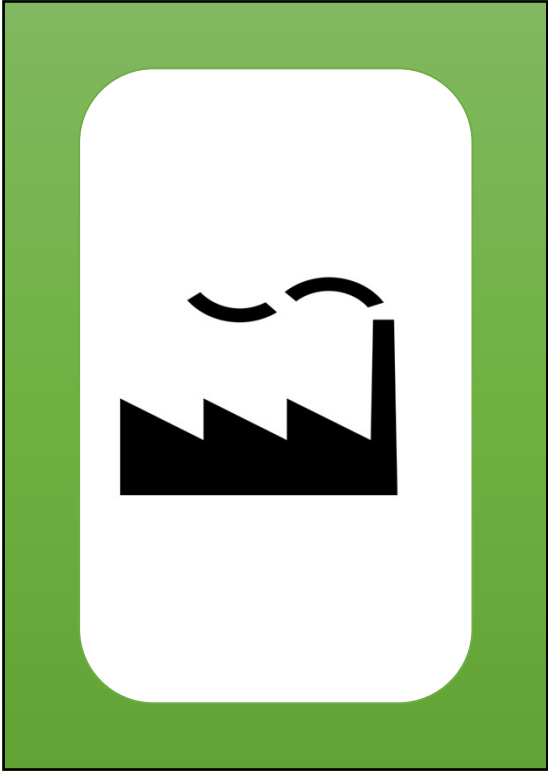


Effektivisering

Spesialinvestering

Hver produksjonsfase kan du velge én av prosessene dine som får produsere to ganger.

I store industrier som metallindustrien er det viktig å utnytte alt man har for alt det er verdt. Om man så må ta i bruk nye maskiner og lokaler, gjøre endringer i forsyningskjeden, eller legge om organiseringen av produksjonsløpet, er det å effektivisere bruken av fasilitetene og teknologiene man eier til det ytterste som regel et mål å strebe etter.




4

Bedpres

Spesialinvestering

Du holder en bedpres for å finne folk med spesifikk kompetanse. Søk gjennom investerings-bunken etter en fasilitet, og legg den foran deg. Kast så dette kortet.

Det er vanlig for bedrifter å holde bedriftspresentasjoner for studenter for å spre kunnskap om seg selv, og for å sikre seg at de får talentfulle jobbsøkere som kan drive bedriften videre. Dette gir også studentene gode muligheter til å få gratis mat.



4

Bedpres

Spesialinvestering

Du holder en bedpres for å finne folk med spesifikk kompetanse. Søk gjennom investerings-bunken etter en fasilitet, og legg den foran deg. Kast så dette kortet.

Det er vanlig for bedrifter å holde bedriftspresentasjoner for studenter for å spre kunnskap om seg selv, og for å sikre seg at de får talentfulle jobbsøkere som kan drive bedriften videre. Dette gir også studentene gode muligheter til å få gratis mat.



3

Gjenvinning av avfallsstoffer

Spesialinvestering


Hver gang du produserer $MgCl_2$ eller Al_2O_3 som avfallsprodukt kan du heller motta de 1 enhet av de tilsvarende mineralene gratis.

Et av hovedprinsippene innenfor grønn kjemi er å redusere mengden unyttige avfallsstoffer som genereres i prosesser. Selv om å unngå avfall fullstendig ofte hadde vært bedre, er det å ekstrahere nyttige stoffer fra avfallet som genereres også et viktig hjelpemiddel i å utvikle grønnere industri.


3

Investering

Spesialinvestering

Du investerer i aksjene til en av bedriftene til med-spillerene dine. Motta  1 hver gang denne spilleren produserer et sluttprodukt.

To av de største metallurgiske selskapene i Norge, Hydro og Elkem, er begge børsnoterte aksjeselskaper. Her får du ikke investere i dem, men du kan derimot kjøpe aksjer i dine medspillere, som garantert også er en god investering!

