

Utlekking av perfluorerte forbindelser fra jord forurenset av brannslukningsskum

Forfatter: Aina Marie Nordskog

Veiledere: Gijsbert D. Breedveld (NGI/Uo),
Gro D. Villanger (Avinor) og Kim Rudolph-Lund (Sweco)

Levert: Januar 2013



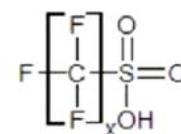
Innhold:

- Introduksjon
- Mål
- Metoder
- Resultat og diskusjon
- Konklusjon

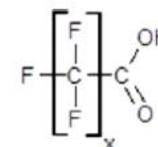


Hva er perfluorerte forbindelser?

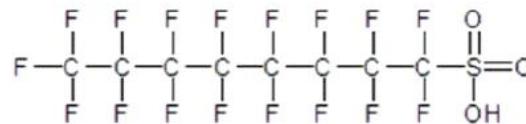
- En stor gruppe forbindelser som kan deles i mange undergrupper
- Deles inn etter type organisk funksjonell gruppe
- Sulfonater, karboksylsyrer, alkoholer, sulfonamider
- Perfluorinert alkyl hale
- Alle hydrogener i halen er byttet ut med fluor



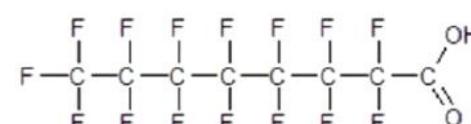
Perfluorosulfonic acid (PFSA)
 $F(CF_2)_xSO_3H$



Perfluorocarboxylic acid (PFCA)
 $F(CF_2)_xCOOH$



Perfluoroctosulfonic acid (PFOS)
 $F(CF_2)_8SO_3H$



Perfluorooctanoic acid (PFOA)
 $F(CF_2)_8COOH$

Hva brukes PFC'er til?



- Polering, voks, skismøring, insektmiddel, uggressmiddel
- Overflatebelegg på tekstilprodukter som tepper og regnjakker
- Sjampo, kosmetikk, belegg i mat-emballasje, slippbelegg i kjeler og stekepanner
- Brukes også i brannslukningsskum av typen AFFF (aqueous film forming foam)



Hvordan slippes PFC'er ut i miljøet?

- Både punktkilder og diffuse kilder
- Bruken av brannslukningsskum ved brannøvning på flyplasser
- Bruk og deponering av PFC-behandlede forbruksvarer, urban avrenning og luftforurensning i byer



Utbredelse i miljøet

- Globalt utbredt
- Detektert i
 - ✓ Jord
 - ✓ Overflate- og grunnvann
 - ✓ Sediment
 - ✓ Luft
 - ✓ Biota
 - ✓ Arktiske strøk
- Konsentrasjoner utenfor kildeområder er vanligvis i nanogram



Konsekvenser av PFC'er i miljøet

- Bioakkumulerende og biomagnifiserer i næringskjeder
- Veldig persistente i kroppen og i miljøet
- Funnet i prøver av humant serum, blodprøver, morsmelk, og hos nyfødte barn
- PFOS og PFOA har blitt linket til kreft i mennesker og i dyreforsøk
- Hormonforstyrrende

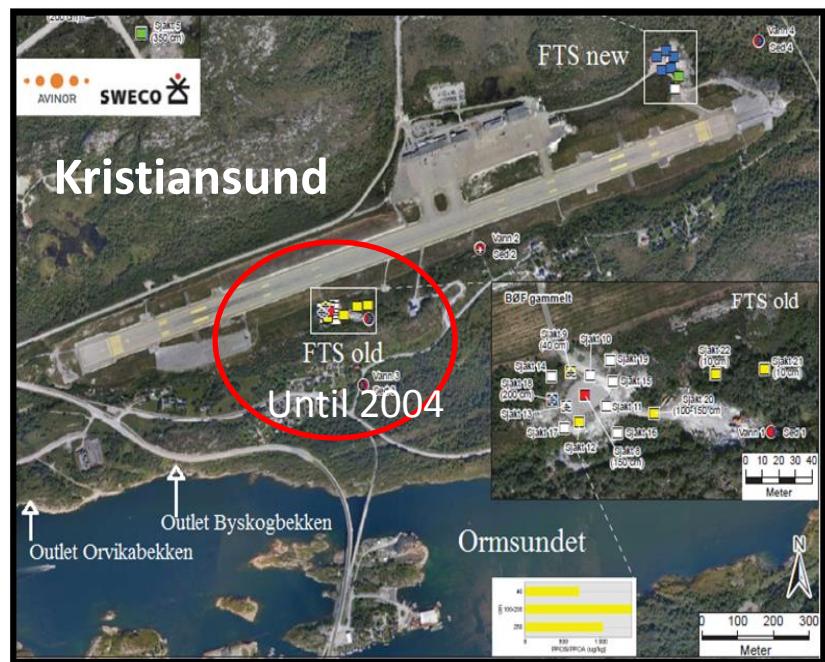


Mål for oppgaven

1. Finne fordelingskoeffisienter (Kd) for utvalgte PFC'er mellom porevann og ulike typer jord
2. Se på påvirkningen av ulike jordkarakteristikker for sorpsjon
3. Bestemme utlekkning av utvalgte PFC'er fra uforstyrrede jordprofiler

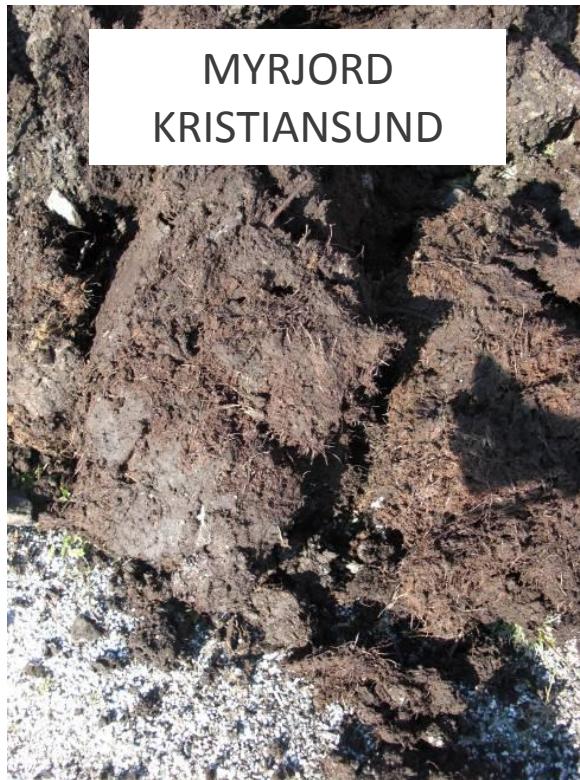


Brannøvingsfelter



Jordprøver

- Tre ulike jordarter



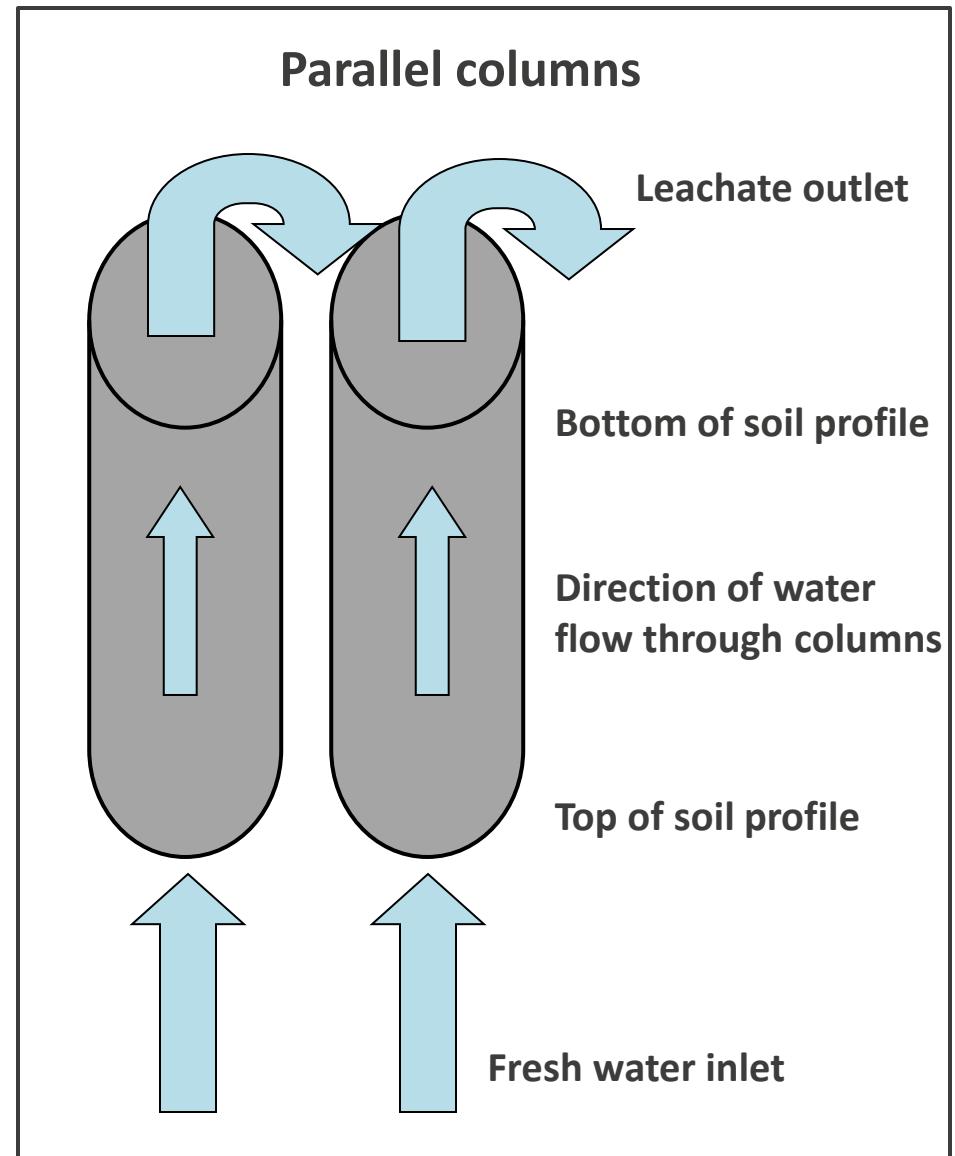
Risteforsøk

- Syv ulike jordprøver
- Fordelingskoeffisienter (Kd) ble bestemt i triplikat
- Jord og vann blandet (L/S 10) og ristet i 10 dager for å oppnå likevekt
- Vannet filtrert gjennom glassfiberfilter (GF/C Whatman glasfiber filters)



Kolonneforsøk

- Utlekkning fra uforstyrrede jordprofiler utført i parallelle
- Ferskvann infiltrert i kolonnene (L/S 10)
- Kontinuerlig oppsamling av sigevann

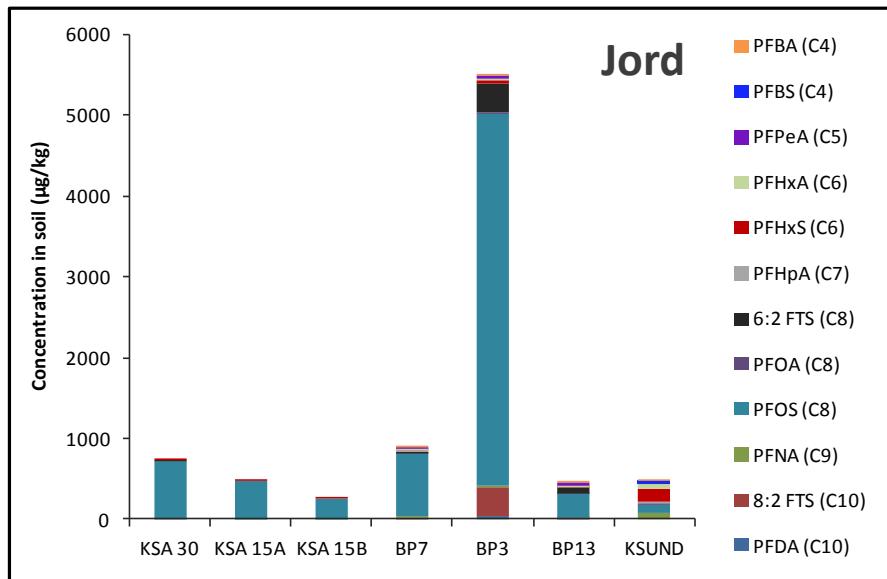


Jordkarakterisering

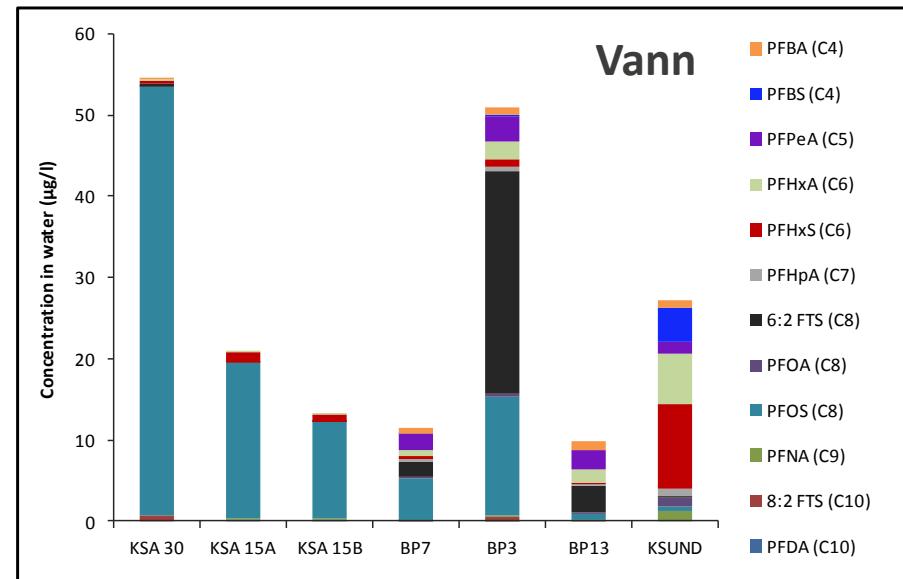
Parameter	KSA 30	KSA 15 A	KSA 15 B	BP7	BP3	BP13	KSUND
Soil type	Sand			Organic rich forest soil			Natural peat
Training station active	1985-1998	Until 1985		From 1995			Until 2004
Depth of sampling (cm)	80-100	50	80-85	10-20	0-10	0-15	200-250
TOC %	0.21	1.66	1.36	8.55	9.51	45.7	43.2
Water content %	10.9	18.4	17.1	62.1	117	328	383
foc	0.002	0.017	0.014	0.085	0.095	0.457	0.432
Ca (mg/kg dw)	970	1167	937	2867	2800	3567	7500
ΣPFC concentration in soil excl. LOQ ($\mu\text{g}/\text{kg}$ dw)	733	490	268	905	5501	464	477

Økende TOC nivå

Risteforsøk: PFC konsentrasjoner i jord og vann

**Jord****Jord**

- Prøve BP3 med organisk rik skogsjord fra Bergen hadde høyest total konsentrasjon ($5501 \mu\text{g}/\text{kg}$)
- Prøve KSA 15B med sand fra Kristiansand hadde lavest total konsentrasjon ($268 \mu\text{g}/\text{kg}$)

**Vann**

- Prøve KSA 30 med sand fra Kristiansand hadde høyest total konsentrasjon ($54.7 \mu\text{g}/\text{l}$)
- Prøve BP13 med organisk rik skogsjord fra Bergen hadde lavest total konsentrasjon ($9.82 \mu\text{g}/\text{l}$)

Jord-vann fordelingskoeffisienter (Kd verdier)

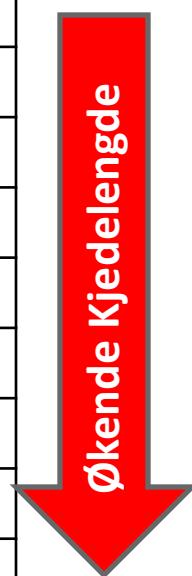
Kd values (l/kg)							
Compounds	KSA 30	KSA 15A	KSA 15B	BP7	BP3	BP13	KSUND
PFBA (C4)	< 6.67	-	-	15.1	13.7	11.2	7.34
PFBS (C4)	-	-	-	< 175	< 35	n.d	7.43
PFPeA (C5)	-	-	-	11.7	11.3	11.6	6.67
PFHxA (C6)	< 20	< 66.7	< 40	14.5	12.8	14.4	8.42
PFHxS (C6)	15.2	8.13	8.53	37.7	31.1	60.4	15.5
PFHpA (C7)	-	-	-	17.7	14.6	18.9	11.1
6:2 FTS (C8)	13.4	< 37.5	< 150	15.7	13.0	22.1	< 54.4
PFOA (C8)	< 16.7	-	< 117	30.9	70.4	54.9	17.8
PFOS (C8)	13.5	24.6	21.2	153	312	332	202
PFNA (C9)	-	31.9	21.3	66.0	145	119	57.0
8:2 FTS (C10)	14.2	-	-	220	711	294	-
PFDA (C10)	-	36.0	28.2	354	753	>212	-

Økende TOC nivå

Jord-vann fordelingskoeffisienter (Kd verdier)

Kd values (l/kg)							
Compounds	KSA 30	KSA 15A	KSA 15B	BP7	BP3	BP13	KSUND
PFBA (C4)	< 6.67	-	-	15.1	13.7	11.2	7.34
PFBS (C4)	-	-	-	< 175	< 35	n.d	7.43
PFPeA (C5)	-	-	-	11.7	11.3	11.6	6.67
PFHxA (C6)	< 20	< 66.7	< 40	14.5	12.8	14.4	8.42
PFHxS (C6)	15.2	8.13	8.53	37.7	31.1	60.4	15.5
PFHpA (C7)	-	-	-	17.7	14.6	18.9	11.1
6:2 FTS (C8)	13.4	< 37.5	< 150	15.7	13.0	22.1	< 54.4
PFOA (C8)	< 16.7	-	< 117	30.9	70.4	54.9	17.8
PFOS (C8)	13.5	24.6	21.2	153	312	332	202
PFNA (C9)	-	31.9	21.3	66.0	145	119	57.0
8:2 FTS (C10)	14.2	-	-	220	711	294	-
PFDA (C10)	-	36.0	28.2	354	753	>212	-

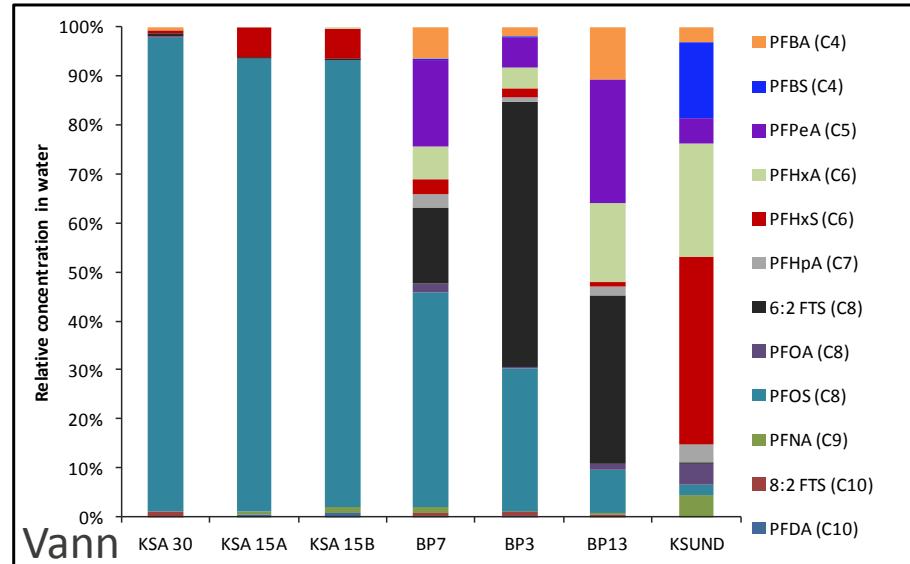
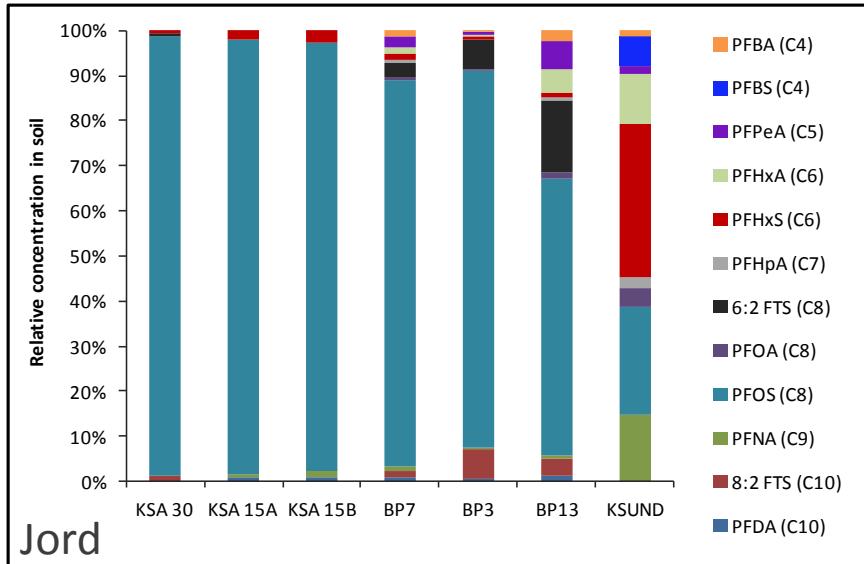
Økende Kjedelengde



Jord-vann fordelingskoeffisienter (Kd verdier)

Kd values (l/kg)							
Compounds	KSA 30	KSA 15A	KSA 15B	BP7	BP3	BP13	KSUND
PFBA (C4)	< 6.67	-	-	15.1	13.7	11.2	7.34
PFBS (C4)	-	-	-	< 175	< 35	n.d	7.43
PFPeA (C5)	-	-	-	11.7	11.3	11.6	6.67
PFHxA (C6)	< 20	< 66.7	< 40	14.5	12.8	14.4	8.42
PFHxS (C6)	15.2	8.13	8.53	37.7	31.1	60.4	15.5
PFHpA (C7)	-	-	-	17.7	14.6	18.9	11.1
6:2 FTS (C8)	13.4	< 37.5	< 150	15.7	13.0	22.1	< 54.4
PFOA (C8)	< 16.7	-	< 117	30.9	70.4	54.9	17.8
PFOS (C8)	13.5	24.6	21.2	153	312	332	202
PFNA (C9)	-	31.9	21.3	66.0	145	119	57.0
8:2 FTS (C10)	14.2	-	-	220	711	294	-
PFDA (C10)	-	36.0	28.2	354	753	>212	-

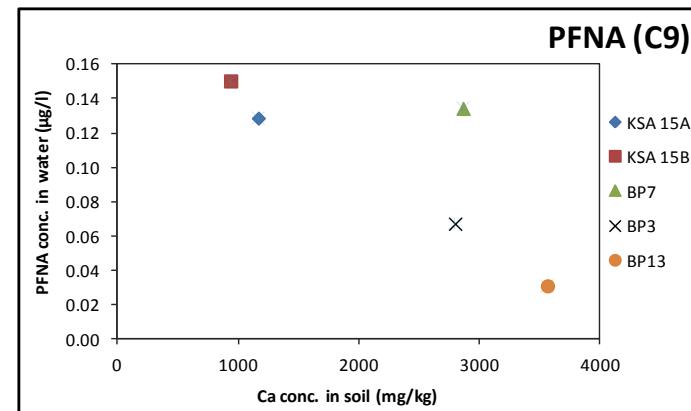
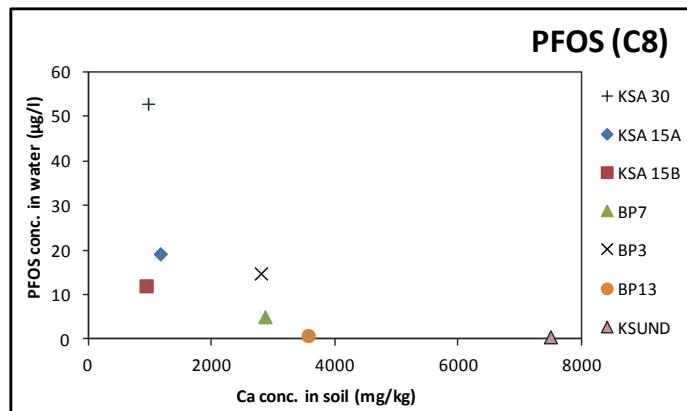
Relativ fordeling i jord og vann



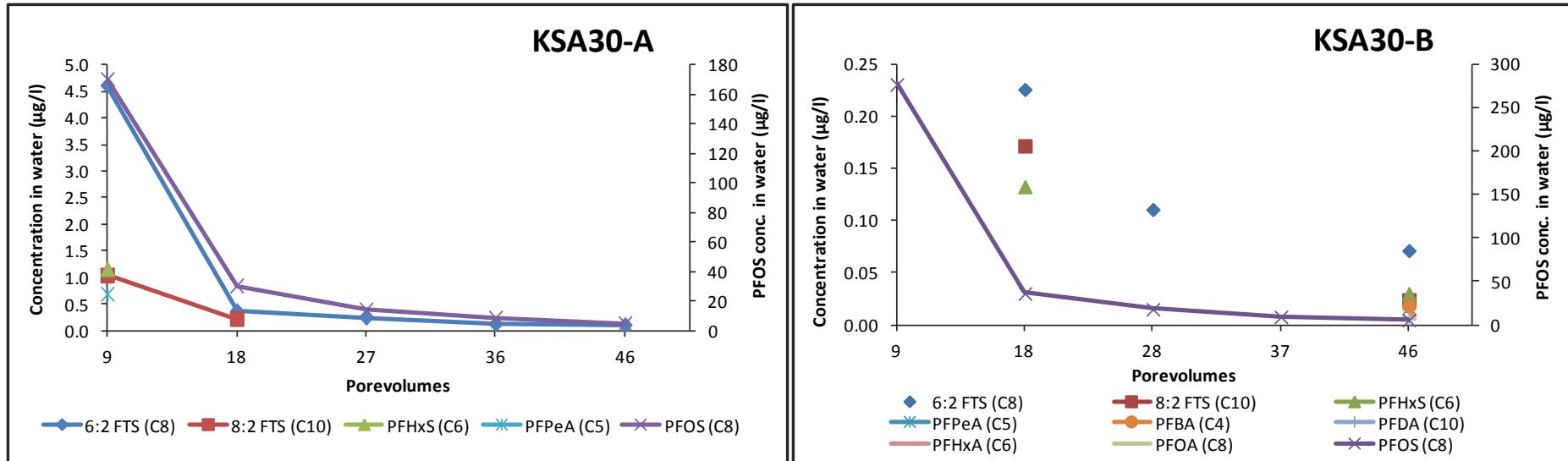
- Forbindelser med lengre kjedelengde hadde høyere relativ fordeling i jord enn i vann
- Forbindelser med kort kjedelegde hadde høyere relativ fordeling i vann enn i jord
- PFOS dominerte kun i vannprøver fra jord med lav TOC
- Kortkjedede forbindelser dominerte i vannprøver fra jord med høyere TOC nivå

Forholdet mellom innhold av kalsium og innhold av PFC'er i vann

- Konsentrasjoner av forbindelser med lang kjedelengde ($\geq C8$) i vannfasen minket med økende innhold av kalsium i jord
- Dette kan ha en sammenheng med økt positiv ladning på mineraloverflaten ved høyt kalsiuminnhold i jord

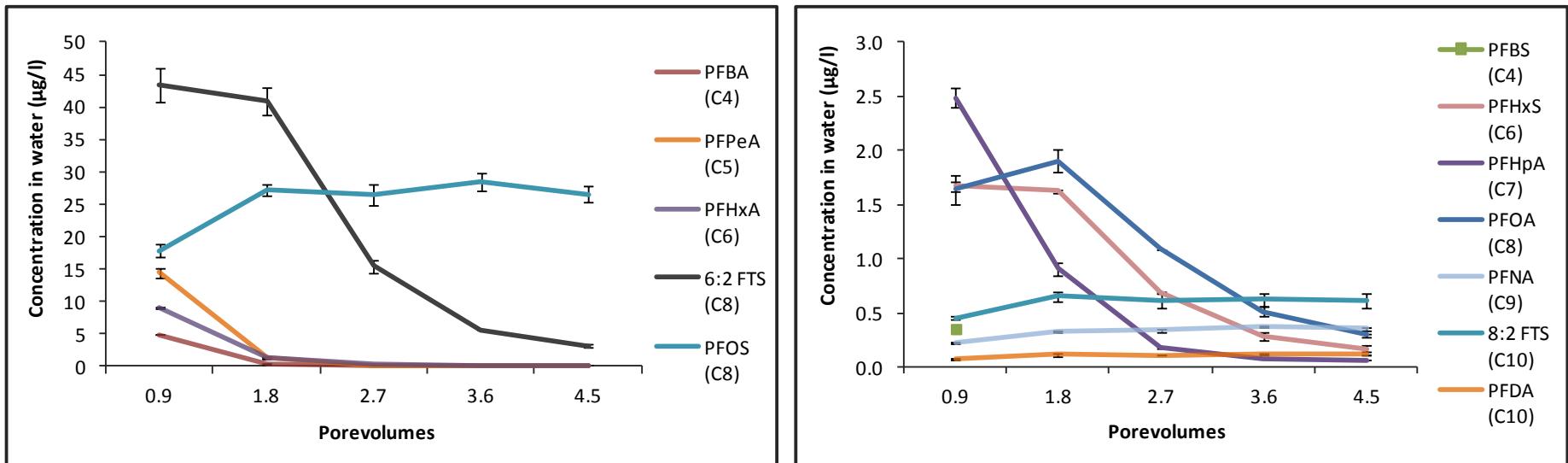


PFC i sigevann fra kolonner, Ksand



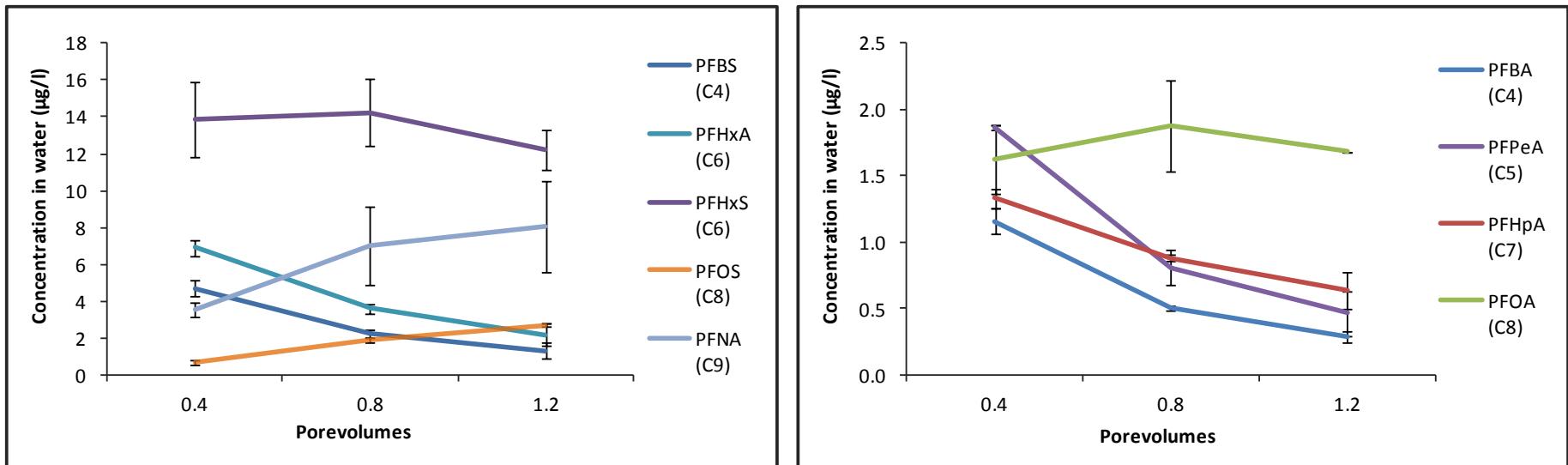
- Stor forskjell mellom parallelle kolonner i de første sigevannsprøvene
- PFOS hadde høyest konsentrasjon i alle sigevannsprøvene
- Total PFC konsentrasjon minket over tid
- 46 porevolum og en gjennomsnitts vannhastighet på 39 ml/t

PFC i sigevann fra kolonner, Bergen



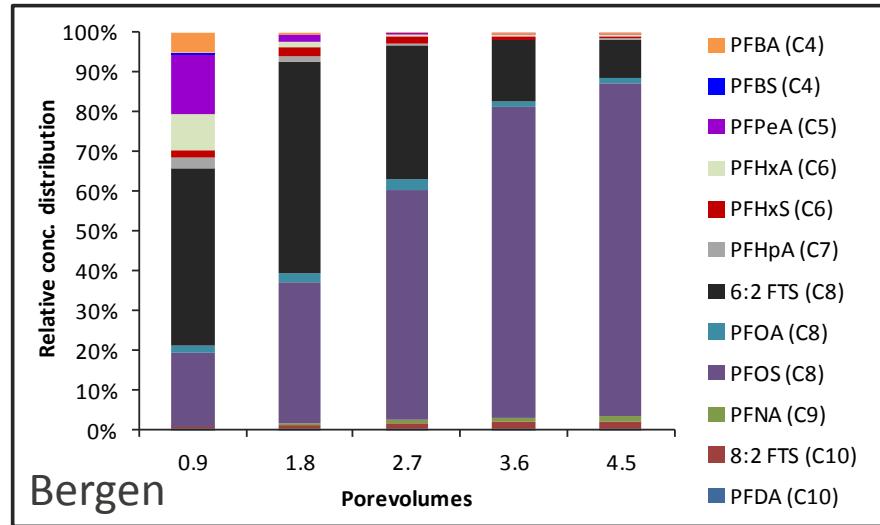
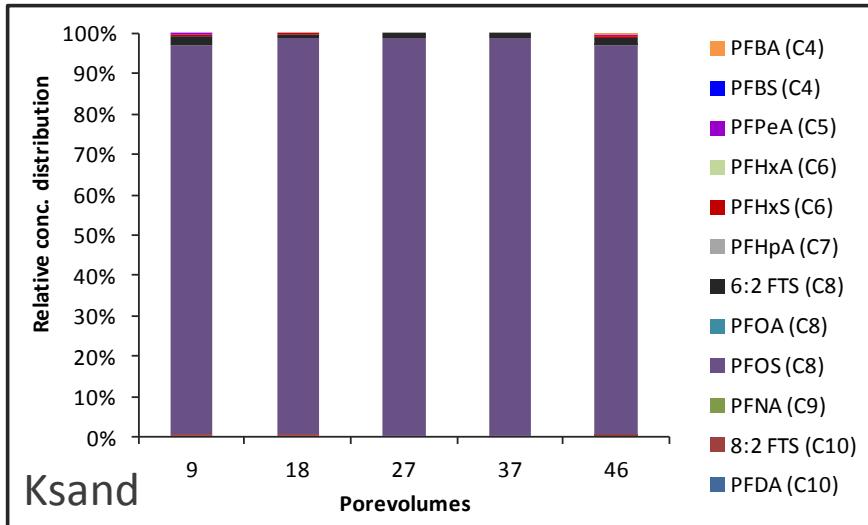
- God reproducert barhet mellom de parallelle kolonnene
- Forbindelsene med kort kjedelengde lakk ut raskest
- Forbindelsene med lang kjedelengde lakk ut med lavere hastighet
- 4.5 porevolum og en gjennomsnitts vannhastighet på 12.8 ml/t

PFC i sigevann fra kolonner, Ksund

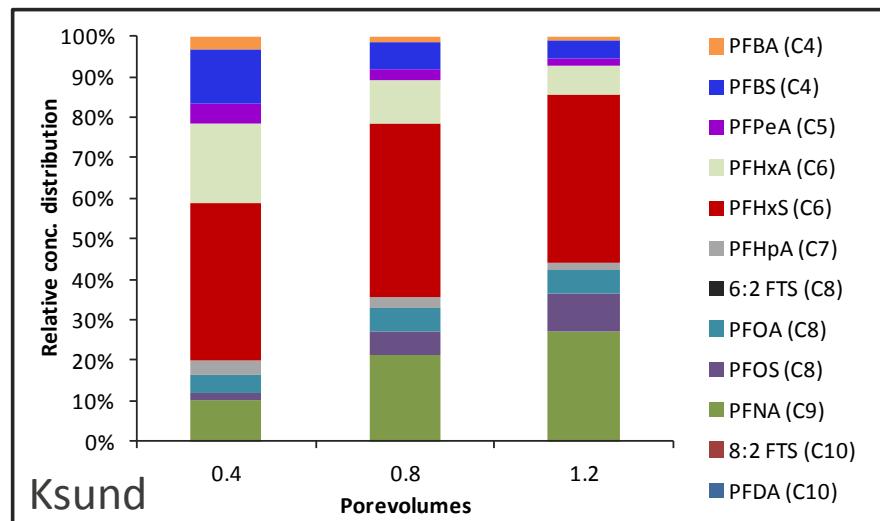


- Relativt god reproducert barhet mellom de parallelle kolonnene
- Forbindelsene med lang kjedelengde lakk ut med lavere hastighet
- Lavere hastighet på utlekkingen kan være påvirket kalsiuminnholdet i jorda
- 1.2 porevolum og en gjennomsnitts vannhastighet på 3.8 ml/t

Prosentvis fordeling av PFC'er i sigevann over tid



- De kortkjedede forbindelsene ble ikke holdt tilbake i jorden
- Forbindelsene med lengre kjedelenge hadde økende grad av utlekkning over tid



Konklusjon

- Lengden på karbon kjeden til forbindelsene var veldig viktig for utlekkingen
- Kd økte med økende karbon kjede, og økende TOC nivå i jorda
- De sulfoniske forbindelsene PFOS og PFHxS hadde høyere sorpsjon i jord enn karboksylsyrer av samme kjedelengde
- Forbindelser med lang kjedelengde (>C8) var sterkere tilbakeholdt i jord med høyere kalsium innhold

Takk for oppmerksomheten!

Takk til
Avinor for finansiering av prosjektet
NGI for bruk av deres miljølab
Sweco og Cowi for hjelp under feltarbeidet

