

Test - ionforbindelser, fældningsreaktioner og kemisk mængdeberegning

HUSK at vise formler og mellemregninger □

Opgave 1 (2,5 point)

Hvad er forskellen på C, Co og CO?

'C' er grundstoffet carbon

'Co' er grundstoffet cobolt

'CO' er ionen carbonmonooxid



Opgave 2 (5 point)

Hvilke grundstoffer og hvor mange af hver indgår i følgende forbindelser?

a) Na_2CO_3

- a. Natrium * 2
- b. Carbon * 1
- c. Oxygen * 3

b) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

- a. Calcium * 1
- b. Nitrogen * 2
- c. Oxygen * 6

c) CH_3COOH

- a. Carbon * 2
- b. Hydrogen * 4
- c. Oxygen * 2



Opgave 3 (10 point)

Vis og forklar med ord, hvordan man afstemmer følgende reaktionsskema:



Man skal gøre, så stofmængden på venstre side af reaktionen er lig stofmængden på højre side. Dette gøres ved at ændre på antallet af molekyler (stor tal foran, fx HCl til 2HCl) og IKKE ved at ændre på molekylerne (fx H₂O til H₃O)



Opgave 4 (2,5 point)

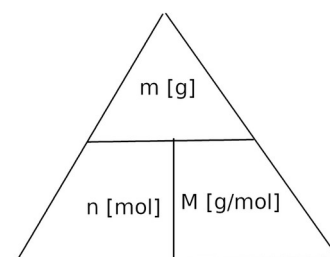
Hvilke størrelser gemmer der sig bag symbolerne: n, m og M? Angiv også enheder til størrelserne.

X er en masse, fx 1l vand

'n' er stofmængden [mol], fortæller hvor mange molekyler x består af

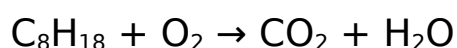
'm' er massen [g], fortæller hvor meget x vejer

'M' er molmassen [g/mol], fortæller hvor meget hvert molekyle i x vejer. Dette er også vægten set på det periodiske system.

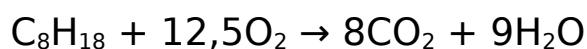


Opgave 5 (25 point)

En bilmotor fungerer med stoffet octan (C₈H₁₈). Ved udnyttelsen af octan i motoren sker følgende reaktion:



a) Afstem reaktionsskemaet.



b) Hvilken type reaktion er det?

Forbrænding, fordi venstre side indeholder oxygen og enten carbon, hydrogen eller begge, og så danner den CO₂ og H₂O. Disse er alle egenskaber af en forbrændingsreaktion

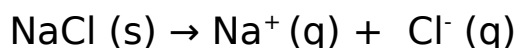
c) I en tank benzin er der typisk 55 kg af stoffet C₈H₁₈. Opstil et beregningsskema og bestem derved massen af de andre stoffer, der indgår i reaktionen.

	C_8H_{18}	O_2	\rightarrow	CO_2	H_2O
forhold	1	12,5		8	9
n [mol]	$m/M = 55000 \text{ g} / 114,232 \text{ g/mol} = 481,48 \text{ mol}$	$481,48 \text{ mol} * 12,5 = 6018,5 \text{ mol}$		$481,48 \text{ mol} * 8 = 3851,84 \text{ mol}$	$481,48 \text{ mol} * 9 = 4333,32 \text{ mol}$
M [g/mol]	$12,011 * 8 + 1,008 * 18 = 114,232 \text{ g/mol}$	$15,999 * 2 = 31,998 \text{ g/mol}$		$12,011 + 15,999 * 2 = 44,009 \text{ g/mol}$	$1,008 * 2 + 15,999 = 18,015 \text{ g/mol}$
m [g]	$55 \text{ kg} = 55000 \text{ g}$	$n * M = 192579,96 \text{ g}$		169515,66 g	78064,76 g

Opgave 6 (15 point)

5,85 g NaCl opløses i H_2O , og der fortyndes til 500 mL. Hvad bliver opløsningens formelle koncentration af NaCl?

Molmassen 'M' af NaCl er $22,990 + 35,45 = 58,44 \text{ g/mol}$. Massen 'm' er 5,85 g og stofmængden 'n' er $m/M = 58,44 \text{ g/mol} / 5,85 \text{ g} = 9,99 \text{ mol}$. Så den formelle koncentration er $9,99 \text{ mol} / 0,5 \text{ L} = 19,98 \text{ mol/L}$



Opgave 7 (10 point)

Hvad er de aktuelle ion-koncentrationer i følgende vandige opløsninger?

a) 0,5 M $CuSO_4$

a. $[Cu^{2+}] = 0,5 \text{ M}$

b. $[SO_4^{2-}] = 0,5 \text{ M}$

c. $[CuSO_4] = 0,0 \text{ M}$

b) 0,25 M $Ca(OH)_2$

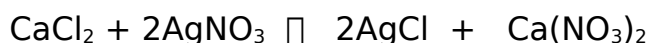
a. $[Ca^{2+}] = 0,25 \text{ M}$

b. $[OH^-] = 0,5 \text{ M}$

c. $[Ca(OH)_2] = 0,0 \text{ M}$

Opgave 8 (25 point)

a) Afstem følgende reaktion



b) Hvor mange g $AgNO_3$ skal der anvendes til reaktion med 8,1 g $CaCl_2$?

a. 24,80 g

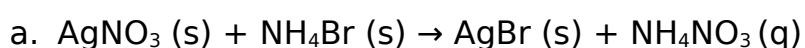
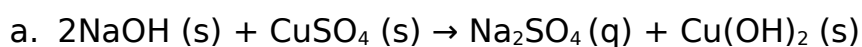
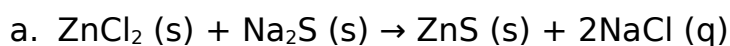
	CaCl_2	AgNO_3	AgCl	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
forhold	1	2	2	1
Stofmængde n [mol]	$m/M = 8,1 \text{ g} / 110,978 \text{ g/mol} = 0,07299 \text{ mol}$	$0,07299 \text{ mol} * 2 = 0,145974878 \text{ mol}$	$0,07299 \text{ mol} * 2 = 0,145974878 \text{ mol}$	
Molmasse M [g/mol]	110,978 g/mol	169,874 g/mol	143,32 g/mol	
Masse m [g]	8,1 g	$n * M = 0,145974878 \text{ mol} * 169,874 \text{ g/mol} = 24,80 \text{ g}$	20,92 g	

c) Hvor mange g AgCl vil der dannes?

a. 20,92 g

d) Der udføres et forsøg i laboratoriet og der dannes 10,5 g AgCl. Hvor mange % er det af det teoretisk mulige? $10,5/20,92 = 50,19\%$ **Opgave 9 (15 point)**

Når opløsninger af følgende letopløselige salte blandes, dannes der bundfald (fældningsreaktion):

a) AgNO_3 og NH_4Br b) NaOH og CuSO_4 c) ZnCl_2 og Na_2S 

Opskriv afstemte reaktionsskemaer for de 3 fældningsreaktioner (brug tabellen nedenfor og husk tilstandsformer i reaktionen).



	NH ₄ ⁺	Na ⁺	K ⁺	Mg ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Pb ²⁺	Ag ⁺
NO ₃ ⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L
Cl ⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	T	T
Br ⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	T	T
I ⁻	L	L	L	L	L	-	L	-	L	L	T	T
SO ₄ ²⁻	L	L	L	L	L	L	L	L	T	T	T	T
CO ₃ ²⁻	L	L	L	T	T	-	T	-	T	T	T	T
OH ⁻	-	L	L	T	T	T	T	T	T	L	T	-
S ²⁻	L	L	L	T	T	T	T	T	T	T	T	T
PO ₄ ³⁻	L	L	L	T	T	T	T	T	T	T	T	T

L betyder letopløselig. T betyder tungtopløselig, og - angiver at stoffet ikke eksisterer. Grænsen mellem L og T er sat ved 2g opløst stof i 100g vand.
(Mygind, Kemi 2000, C-niveau)

