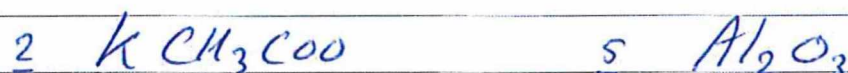
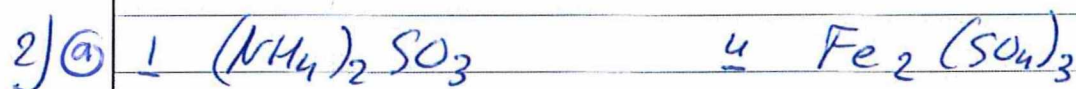
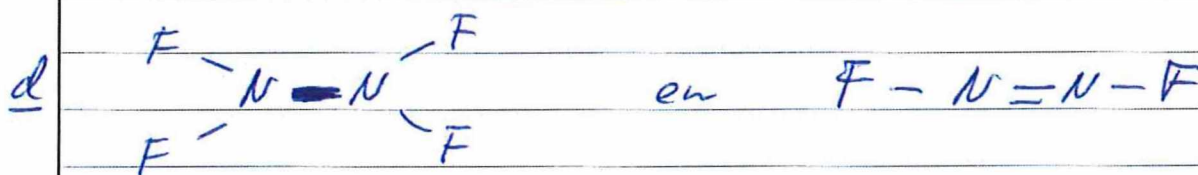
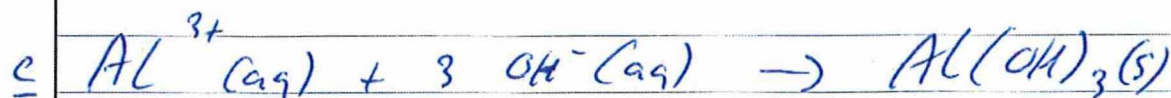
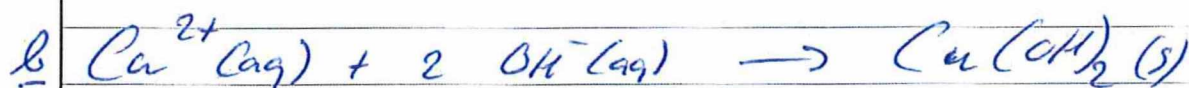


c Ammoniakmoleculen bevatten N-H bindingen.
Watermoleculen bevatten ~~O~~ O-H bindingen.
Deze moleculen kunnen onderling H-bruizen
vormen. Hierdoor lost ammoniak goed op in
water.



b Zie einde.



4) a ① 1-ethyl-1,4-cyclopentadiene
of

1-ethyl-cyclopentene-1,4-diene.

② Trifluoroethanoic acid

③ ethane-1,2-diamine

B ① $\text{CH}_2 = \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} - \text{CH} = \text{CH}_2$

$$\textcircled{2} \quad \begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH} - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{OH} \\ | \quad \quad | \\ \text{Cl} \quad \quad \text{OH} \end{array}$$

(3) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{Br}$

5) a Edelgassen

<u>b/c</u>	aantal p	:	ongelijk
	aantal n	:	ongelijk
	aantal e	:	ongelijk

d Zie einde

2. Wanneer en tijdens het stollen van olivijn ⁴⁰Ar wordt ingesloten, wordt er in de aardomgeving meer ⁴⁰Ar gevast dan ontstaan is door de omzetting van ⁴⁰K \rightarrow ⁴⁰Ar in het vaste olivijn. Alleen bij deze grotere hoeveelheid ⁴⁰Ar wordt dan een onrechte toeschuif aan een grotere leeftijd van het gesteente.

9) SiO_2

a) HF en NaF (zouten)
(moleculaire stoffen)

b) vast HF : vd Waalsbinding en waterstofbinding
en H-bruggen.
vast NaF : ionbinding

c) NaF heeft het hoogste smeltpunt omdat
ionbindingen veel sterker zijn dan vd Waals-
bindingen en H-bruggen.

d) Er is stroomgeleiding mogelijk bij vloeibaar
 NaF . De Na^+ -ionen en de F^- -ionen
maken deze stroomgeleiding mogelijk.

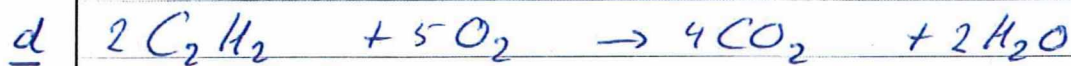
8) a) ja. Deze stroomgeleiding wordt veroorzaakt door
de vrij bewegende valentie-elektronen

b) UCl_2

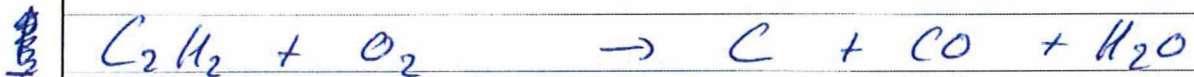
c) Gee stroomgeleiding bij kamertemperatuur want
 UCl_2 is een zout en die geleiden alleen
stroom in de vloeibare (of opgeloste) fase.

10) a) CO en CO_2 .

b) $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca(OH)}_2$



Bij volledige verbranding ontstaat $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$.

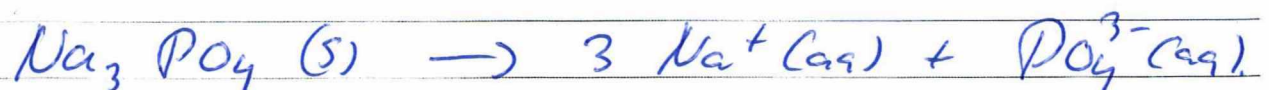
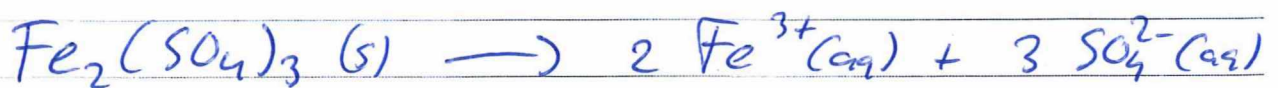
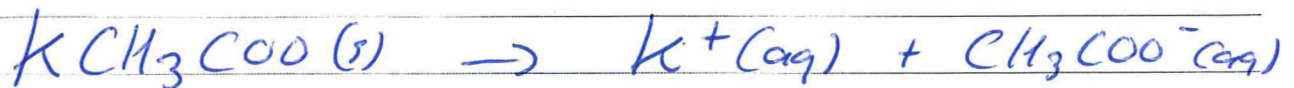
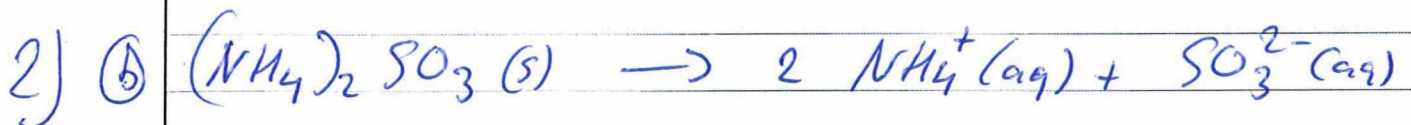


f 30dm^3 lucht bestaat $0,21 \times 80 = 6,3\text{dm}^3 \text{O}_2 \hat{=}$

$\frac{6,3}{22} = 0,29 \text{ mol O}_2 \hat{=} 0,29 \text{ mol C}_2\text{H}_2 \hat{=}$

$0,29 \text{ mol CaC}_2 \hat{=} 0,29 \times (40,08 + 2 \times 12,01) =$

$18 \text{ g CaC}_2.$



5) ④ $2,8,8,1$