

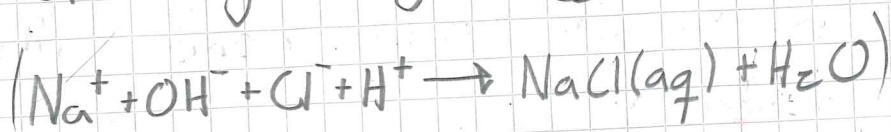
Oppgave 1: Flervalgsoppgaver.

KCl: Nøytralt når det løses i vann
⇒ kan ikke lage buffer med det.

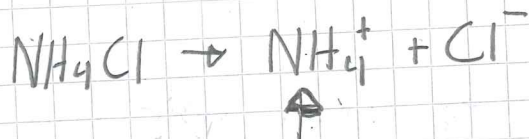
asit:

NaCH_3COO

NaOH: Sterk base, reagerer med
sterk syre, ingen buffer blir dannet.



NH_4Cl : Dissosierer i vann slik:



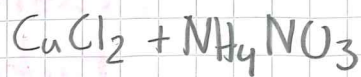
NH_4^+ er i seg selv en syre
og danner ikke buffer med
 HCl .

NaCH_3COO : Høy konsentrasjon av svak
syre med høy konsentrasjon av
svak base = BUFFER



(a og b er her antall molekyler/atomer)

Ⓒ



①

↓

Danner blå løsning \Rightarrow Feil svar.

Fasit: B
 $\text{NaNO}_3 + \text{KCl}$



②

\Rightarrow Riktig

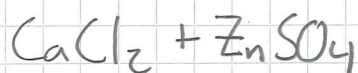
Passer beskrivelsene. I tillegg er alle ionene de danner i salt SVÆRT lite reaktive



③

HCO_3^- danner gass når du tilsetter HCl, og er ikke pH-nøytral (Basiske)

\Rightarrow Feil svar



= Det felles ut fast ZnO_2O_4 ved tilsetning av $\text{Na}_2\text{O}_4\text{C}_2$