A2 2015 När silver	reagerar	med syre	i en r	något	fuktig	atmosfär	så bildas	silver(I)	oxid.
Skriv den kemiska	a formeln	för silver(I)oxid						

Skriv de två del-elektron-halv reaktionerna i tabellen nedan

Couple	E [⊕] / V
Ag ₂ O(s) /Ag(s)	+ 1.17
O ₂ (aq) /H ₂ O(I)	+ 1.23

Skriv	sedan	den	fullständ	diga	redoxre	eaktionen	när	silver	hixo	hild	las
JICITY	Scaaii	ucii	ianstan	aiga	LCGOXIC	antionen	mai	JIIVCI	UNIU	Dilu	us

Använd data i tabellen för att besvara på frågan om detta är en spontan process eller ej.

Silver, Ag, kommer inte att reagera med vätejonerna i stark syra. Använd tabellen nedan för att föklara varför.

Couple	E [⊕] / V
H⁺(aq)/H₂(aq)	0,00
Ag ⁺ (aq)/Ag(s)	+ 0.80
NO₃¯(aq)/NO(g)	+ 0.96
Cl₂(g)/Cl⁻(aq)	+ 1.36

Silver står över väte/vätgas i reduktionspotential tabellen och det betyder att silver jonerna drar hårdare i elektronerna än vätejonerna. Därför kommer silver inte att ge några elektroner till vätejonerna.

Men däremot så reagerar silver med salpetersyra. Varför? Skriv delreaktionen för när nitratjonen bildar kvävemonoxid.
Skriv den totala redoxreaktionen som sker när silver oxideras till silver joner i
salpetersyra.
När silver korroderar så bildas ett grått lager av silversulfid. Ag ₂ S. Silversulfiden kan tas
ort genom att låta silverföremålet med silversulfid reagerar med aluminium. Silverjonerna vill gärna ha aluminiummetallens elektroner. Skriv del-reaktionen när aluminium oxideras.
Skriv delreaktionen där silversulfid bildar silver och sulfid joner. S ²⁻
Vad är det som reduceras i denna delreaktion.
Skriv sedan den totala redoxreaktionen för när aluminium reagerar med silversulfid.
Electroplating.

