

Disoziazioak

1. Uretan gertatzen diren disoluzio ionikoak idatzi modu honetara: $AB \rightarrow A^+ + B^-$

- Sodio kloruroa(aq): $NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$
- Potasio bromuroa(aq)
- Azido sulfurikoa(aq)
- Amonio sulfuroa(aq)
- Nitrato ferrikoa(aq)
- Azido klorhidrikoa(aq)

2. Neutralizazio erreakzioak osatu:

- Azido klorhidrikoa + Magnesio hidroxidoa
- Sodio hidroxidoa + Hidrogeno tetraoxosulfatoa(VI)
- Azido ortofosforikoa + Kaltzio hidroxidoa
- Azido azetiko + Hidroxido sodikoa
- Azido karbonikoa + Amonio hidroxidoa

3. Gatz hauek neutralizazio erreakzio batetik datoz: kaltzio sulfatoa; litio nitratoa; burdina(III) nitritoa; amonio karbonatoa; potasio azetatoa. Idatzi dagozkien erreakzioak.

4. Bete itzazu erreakzioak, espezie guztien izaerak (azidoa edo basea) adieraziz:

- Azido nitrikoa (aq) + ura(l) $HNO_3 + H_2O \rightarrow NO_3^- + H_3O^+$
- Amonio ioia (aq) + ura (l)
- Nitrato ioia (aq) + ura (l)
- Ura(l) + ura(l)
- Amoniako(aq) + ura(l)
- Nitrito ioia (aq) + ura(l)
- Azido perklorikoa(aq) + ura(l)
- Azido azetiko(aq) + ura(l)
- Fluoruro ioia (aq) + ura(l)

5. Hurrengo taula bete, 1.erroan ikusten den bezala:

	Azidoa		Basea		Azido konjokatua		Base konjokatua	
	ahula	sendoa	ahula	sendoa	ahula	sendoa	ahula	sendoa
H ₂ O	X							OH ⁻
H ₂ O								
Cl ⁻								
NaOH								
CH ₃ COOH								
H ₃ O ⁺								
NH ₃								
Na ⁺								
OH ⁻								
NH ₄ ⁺								