

IONIC FORMULAE (A)

- 1
- a) sodium iodide
 - b) potassium oxide
 - c) aluminium chloride
 - d) magnesium bromide
 - e) aluminium oxide
 - f) iron(II) oxide
 - g) iron(III) oxide
 - h) magnesium sulfide
 - i) copper(II) fluoride
 - j) lithium iodide
 - k) barium bromide
 - l) zinc(II) sulfide
 - m) lead(II) iodide
 - n) iron(III) sulfide
 - o) magnesium oxide
 - p) rubidium bromide
 - q) strontium chloride
 - r) caesium selenide
 - s) calcium astatide
 - t) radium polonide
 - u) gallium fluoride
 - v) scandium(III) bromide
 - w) chromium(III) oxide
 - x) strontium iodide
 - y) lithium arsenide

- 2
- a) sodium sulfate
 - b) calcium sulfate
 - c) magnesium hydroxide
 - d) zinc(II) nitrate
 - e) copper(II) carbonate
 - f) sodium hydroxide
 - g) potassium carbonate
 - h) iron(III) hydroxide
 - i) ammonium nitrate
 - j) ammonium hydroxide
 - k) iron(III) sulfate
 - l) aluminium nitrate
 - m) silver(I) nitrate
 - n) calcium carbonate
 - o) magnesium nitrate
 - p) ammonium astatide
 - q) caesium nitrate
 - r) strontium hydroxide
 - s) platinum(II) nitrate
 - t) cobalt(II) carbonate
 - u) copper(I) oxide
 - v) copper(II) oxide
 - w) francium telluride
 - x) gold(I) fluoride
 - y) rubidium sulfate