

# KLASKAMER 10

## GRAAD 10 FISIESE WETENSKAPPE

### MATERIE EN MATERIALE 2

'n Vinnige recap oor die konsepte:

- Katione en Anione
- Verbindings
- Stock-notasie

#### Vraag 1:

Skryf die formule neer vir elk van die volgende:

- 1.1 Yster(III)sulfaat.
- 1.2 Yster(III)sulfiet.
- 1.3 Yster(III)sulfied.
- 1.4 Vanadiumpentoksied.

#### Vraag 2:

Gebruik gebalanseerde reaksievergelykings om die vorming van elk van die volgende aan te dui:

- 2.1  $Mn_3(PO_4)_2$ .
- 2.2 Silwerfosfaat.
- 2.3 Natriumoksalaat.

## GRAAD 10 FISIESE WETENSKAPPE (MEMORANDUM)

### MATERIE EN MATERIALE 2

#### Vraag 1:

- 1.1  $Fe_2(SO_4)_3$
- 1.2  $Fe_2(SO_3)_3$
- 1.3  $Fe_2S_3$
- 1.4  $V_2O_5$

#### Vraag 2:

- 2.1  $3Mn^{2+} + 2PO_4^{3-} \rightarrow Mn_3(PO_4)_2$
- 2.2  $3Ag^+ + PO_4^{3-} \rightarrow Ag_3PO_4$
- 2.3  $2Na^+ + C_2O_4^{2-} \rightarrow Na_2C_2O_4$  ((COONa)<sub>2</sub> is 'n ou skryfwyse wat soms nog gebruik word)

**TABEL VAN KATIONE (POSITIEWE IONE):**

$H^+$	Waterstof	$Be^{2+}$	Berillium	$Al^{3+}$	Aluminium
$Li^+$	Litium	$Mg^{2+}$	Magnesium	$Cr^{3+}$	Chroom (III)
$Na^+$	Natrium	$Ca^{2+}$	Kalsium	$Fe^{3+}$	Yster (III)
$K^+$	Kalium	$Ba^{2+}$	Barium	$Co^{3+}$	Kobalt (III)
$Ag^+$	Silwer	$Sn^{2+}$	Tin (II)		
$Hg^+$	Kwik (I)	$Pb^{2+}$	Lood (II)		
$Cu^+$	Koper (I)	$Cr^{2+}$	Chroom (II)		
$NH_4^+$	Ammonium	$Mn^{2+}$	Mangaan (II)		
		$Fe^{2+}$	Yster (II)		
		$Co^{2+}$	Kobalt (II)		
		$Ni^{2+}$	Nikkel		
		$Cu^{2+}$	Koper (II)	$Cr^{6+}$	Chroom (VI)
		$Zn^{2+}$	Sink	$Mn^{7+}$	Mangaan (VII)

**TABEL VAN ANIONE (NAGATIEWE IONE):**

$F^-$	Fluoried	$O^{2-}$	Oksied	$N^{3-}$	Nitried
$Cl^-$	Chloried	$O_2^{2-}$	Peroksied	$PO_4^{3-}$	Fosfaat
$Br^-$	Bromied	$CO_3^{2-}$	Karbonaat	$P^{3-}$	Fosfied
$I^-$	Jodied	$S^{2-}$	Sulfied		
$OH^-$	Hidroksied	$SO_3^{2-}$	Sulfiet		
$NO_2^-$	Nitriet	$SO_4^{2-}$	Sulfaat		
$NO_3^-$	Nitrat	$S_2O_3^{2-}$	Tiosulfaat		
$HCO_3^-$	Waterstofkarbonaat	$CrO_4^{2-}$	Chromaat		
$HSO_3^-$	Waterstofsulfiet	$Cr_2O_7^{2-}$	Dichromaat		
$HSO_4^-$	Waterstofsulfaat	$MnO_4^{2-}$	Manganaat		
$H_2PO_4^-$	Diwaterstoffosfaat	$C_2O_4^{2-}$ $(COO)_2^{2-}$	Oksalaat		
$ClO^-$	Hipochloriet	$HPO_4^{2-}$	Waterstoffosfaat		
$ClO_3^-$	Chloraat				
$MnO_4^-$	Permangenaat				
$CH_3COO^-$	Asetaat				