Correction du DST de Physique du 19 09 2018

Exercice 1 :

1)

On sait que :

* MFe = 56g.mol-1
* MS = 32g.mol-1
* MO = 16g.mol-1
* MH = 1,0g.mol-1

Je calcule la masse de sulfate de fer(II) heptahydraté de formule FeSO47H2O(s)

donc on a :

MFeSO47H2O = Fe+S+(O\*4)+[7\*(H\*2)]+O

MFeSO47H2O = 56+32+4\*16+7\*(1\*2)+16

MFeSO47H2O = 182g.mol-1

On a 182g.mol-1 de fer(II) heptahydraté de formule FeSO47H2O

Je calcule la masse de sulfate de fer heptahydraté à rélever pour avoir 0,030 mol de ce composé

Je fais un produit en croix pour connaitre la masse nécessaire pour avoir 0,030 mol de ce composé :

Exercice 2 :