

## EXERCICES sur la mole:

A rédiger sous traitement de texte avec formules résultats et unités, (couleur bleu 5 police de caractère Arial 12), puis envoyer au format PDF dans restitution de devoir avec pour nom de fichier:

DEVmol NOM1NOM2.pdf

NOM 1:

NOM 2:

- 1) Calculer la masse de 18 mol d'atomes de soufre.
- 2) Calculer le nombre d'atomes correspondant à 18 moles de Soufre.
- 3) Combien d'atomes de Soufre dans 18 moles de soufre.
- 4) L'atome d'Hélium a une masse de  $6,68 \times 10^{-24}$ g calculez la masse d'une mole d'Hélium
- 5) Combien d'atomes d'Hélium dans 24g.
- 6) Calculer le nombre d'atomes dans 20g de cuivre
- 7) Combien de moles de cuivre dans 120g
- 8) Calculer le nombre mole de chlore dans 497g.
- 9) Calculer la masse moyenne d'un atome de Chlore
- 10) Calculer la quantité de matière dans 15kg (tonnes) d'or.  
Données : Masses molaires Carbone( $12\text{g.mol}^{-1}$ ), Soufre( $32\text{g.mol}^{-1}$ ), Chlore ( $35,5\text{g.mol}^{-1}$ )  
Cuivre ( $63,5\text{g.mol}^{-1}$ ) Fer ( $55,8\text{g.mol}^{-1}$ ) Or ( $197\text{g.mol}^{-1}$ )