

INTERROGATION ECRITE

2°A



EXERCICE 1 :

1. Définir la mole.
2. Qu'appelle-t-on masse molaire d'une espèce chimique?
3. Calculer les masses molaires moléculaires ou ioniques des corps suivants :



4. Un bijou en argent contient 3,24 g d'argent.

Quelle quantité de matière renferme-t-il ?

Quel nombre d'atomes renferme-t-il ?

On donne: $M(\text{H}) = 1$, $M(\text{C}) = 12$, $M(\text{S}) = 32$, $M(\text{O}) = 16$, $M(\text{Na}) = 23$, $M(\text{Al}) = 27$, $M(\text{Ag}) = 108(\text{g/mol})$

EXERCICE 2:

Un ressort est suspendu à support en un point A; à son autre extrémité B est accroché un objet de masse $m = 100 \text{ g}$, l'ensemble est en équilibre.

1. Quelles sont les forces qui s'exercent sur l'objet ?
2. Énoncer les conditions nécessaires à l'équilibre.
3. Représenter les forces qui s'exercent sur l'objet.

Echelle 2 cm pour 1 N.

