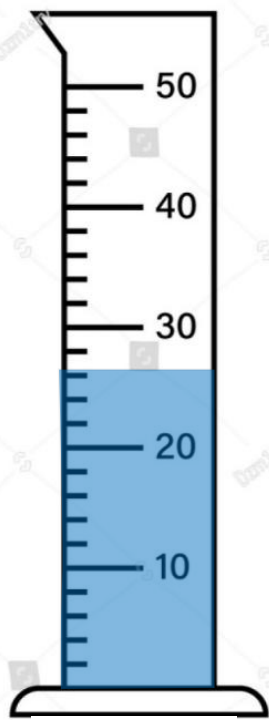
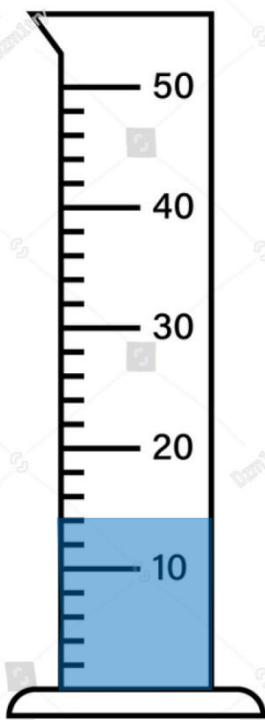


Contrôle n°1 du 17 octobre2025 correction

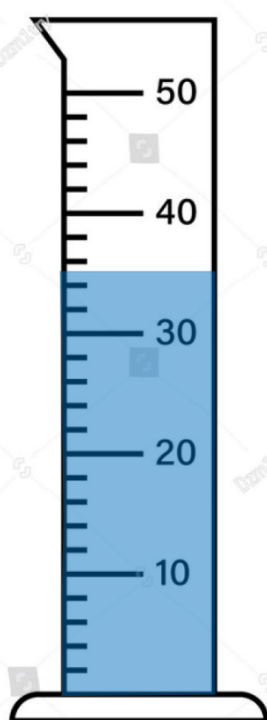
1. (11pts) Exercice n°1 Déterminer les volumes suivants



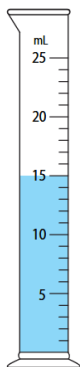
• $V_1=26\text{mL}$



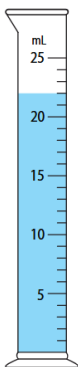
$V_2=14\text{mL}$



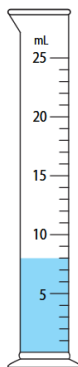
$V_3=35\text{mL}$



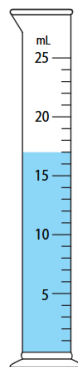
$V_4=15\text{mL}$



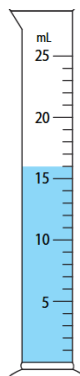
$V_5=22\text{mL}$



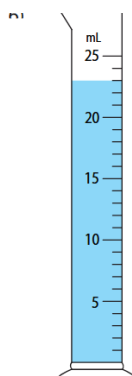
$V_6=8\text{mL}$



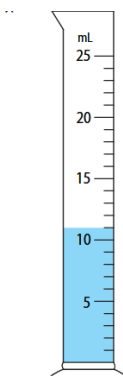
$V_7=17\text{mL}$



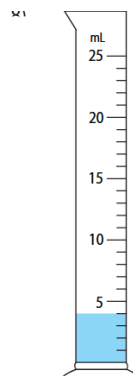
$V_8=16\text{mL}$



$V_9=23\text{mL}$

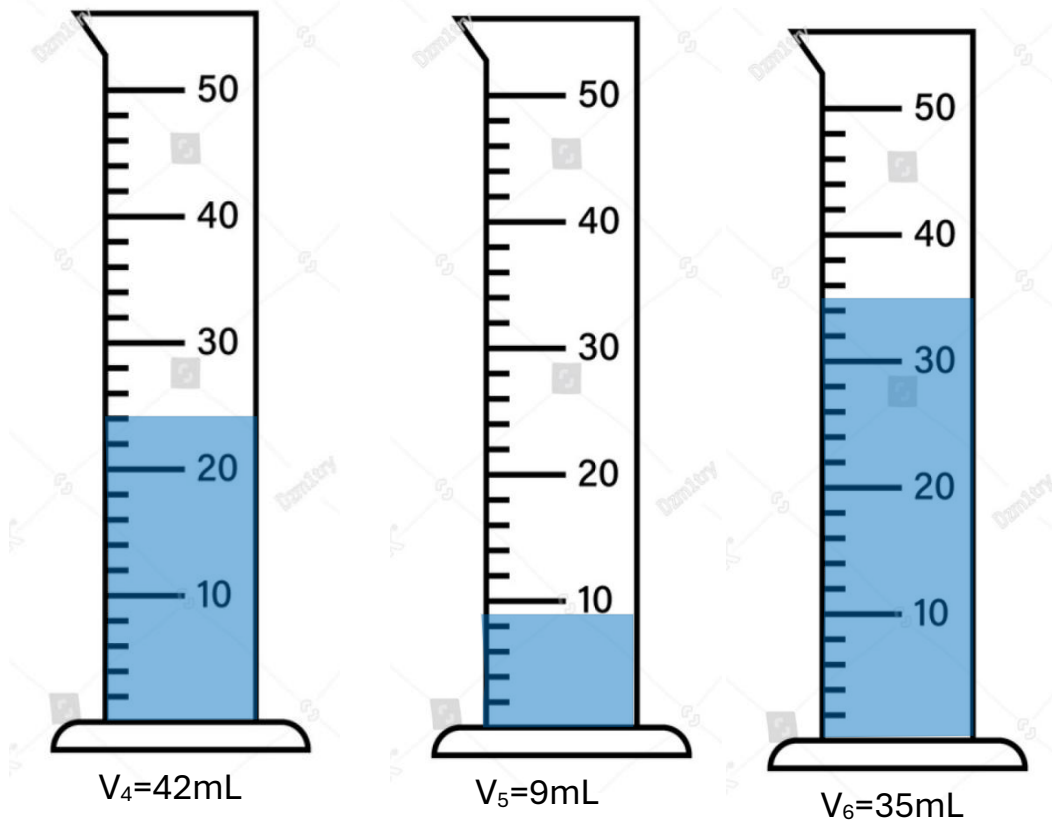


$V_{10}=11\text{mL}$



$V_{11}=4\text{mL}$

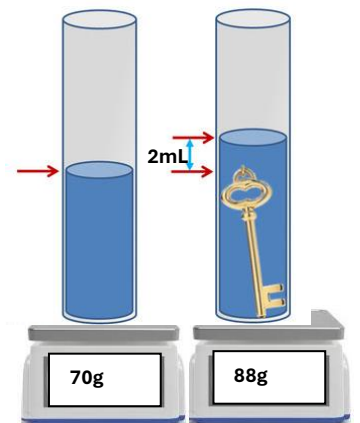
2. (3pts) Exercice n°2 Compléter les éprouvettes graduées



3. (6pts) Exercice n°3 identifier la matière d'une clef

On pose une éprouvette graduée sur une balance, on mesure la masse.
On plonge une clef dans l'éprouvette graduée et on mesure à nouveau la masse.
On donne la masse de 1 mL de plusieurs métaux : 7 grammes pour le zinc , 8 grammes pour le fer et 9 grammes pour le cuivre. Identifier en quelle matière est faite la clef

оместите мерный цилиндр на весы и измерьте его массу.
Опустите ключ в мерный цилиндр и снова измерьте его массу. Укажите массу 1 мл нескольких металлов: 7 граммов для цинка, 8 граммов для железа и 9 граммов для меди. Определите, из какого материала сделан ключ.



La masse de la clef est la différence des masses mesurées soit de : $m = 88 - 70 = 18\text{g}$

Le volume de la clef est celui du volume d'eau déplacé lorsqu'elle est plongée dans l'éprouvette graduée soit de : $V = 2\text{mL}$.

Ainsi la masse de 1 mL de la matière de la clef aura une masse de $18/2 = 9\text{ grammes}$.

Cette masse d'un millilitre correspond à celle du cuivre soit la clef est en cuivre.