

Problèmes de chimie

Numéro d'inventaire: 2015.8.5927 Auteur(s): Madeleine Duband Type de document : travail d'élève

Période de création : 1ère moitié 20e siècle

Date de création: 1937 - 1938

Matériau(x) et technique(s) : papier vergé | encre noire, | encre bleue

Description : Cahier de chimie en papier vergé, filigrané "Chante Clair PS" surmonté par le dessin d'un coq, et à la couverture en papier fort vert. Reliure brochée au fil et réglure Seyès. L'ensemble est écrit à l'encre noire (pour la page de titre) et à l'encre bleue, seulement sur quatre pages.

Mesures: hauteur: 22,5 cm; largeur: 17,2 cm

Notes : Cahier de problèmes de chimie appartenant à Madeleine Duband, pour l'année scolaire 1937-1938. Deux problèmes sont traités, avec mention de l'énoncé, suivi de la résolution grâce à une équation-bilan.

Mots-clés: Chimie générale

Chimie organique

Utilisation / destination : matériel scolaire Autres descriptions : Langue : français

Nombre de pages : non paginé Commentaire pagination: 10 p.

| | | | | | 600 | le (| Trimo | ive | Swperie | ure. |
|--------|--------|--------|-----|-------|---|------|---------|-----|---------|------|
| | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | |
| | |) | | | | | | | | |
| | 9 | iobles | nes | ce c | him | rie |). | | | |
| | | | | | | | | | | |
| | | | | | # 13 - 13 - 13 - 13 - 13 - 13 - 13 - 13 - | | | | | |
| | | | 4.6 | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | | |
| Auprée | 1.931- | 1.939 | | 44.00 | 9. | Cao | eknie (| Dul | Paul. | |
| | | | | | | | | | | |



| • | La formule de l'hydrogène est H. Ecrises celle |
|---|--|
| | La formule de l'hyphogène est H. Ecrises celle du gas carbonique et celle de l'oscypt du carbones |
| | Calculez les masses mollémlances de ces trois corps. |
| | S'artant de la masse molléculaire calculy la densité |
| | absolue: Ces corps sont ils sensiblement plus louid, |
| | oussi loud, ou mouis loud que l'on. Guils |
| | Sont ceux pu on peut recueillie par déplacement |
| | vol'sair Comment disposer l'épremoette et le |
| | tule à plégagement. |
| | Formules: H2 CO2 CO. |
| | Masses molécularies: 22 129+16×2 |
| | |
| | 12+16 |
| | Pensites absolus pu paids ou lite. |
| | 2:22,4 = 0,09. |
| | 44:28,4=1,964. |
| | 28:224 = 1,25 |
| • | L'hydrogene est beaucoup plus leger que. |
| | |
| 0 | Le gaz carbonisque est beaucoup polus |
| | loud que l'au. |
| | Loud que l'air. L'oxyde de carbon est sensiblement de |
| | |
| | |



| Mes to | même poids. |
|------------|---|
| Par annite | L'aved de varbres |
| And a | |
| A T | L'oscyde de carbone. |
| | Ou seut préparer de l'acide chloristes lo litres de |
| | gas carlosnique, en sessant de l'acide chonjohignes su de la craci en escrés. Trachant que l'acide du commerce contient 35% d'acide pous quelle masse |
| | de cette acéle fant. il employer? H=1 cl=85,5. |
| | Trecris l'equation: |
| • | 2 Hel + co3c A = cacl 2 + co? 2256. |
| | H a pour masse moléculaire 1 celle du bl est 35,6. Jeuse Hel. |
| | représente: $2 + (35, 5 \times 2) = 739$. |
| | |