

PROGRAMME DES EXAMENS DE PHARMACIE

PRIMAIRE — 19 AVRIL 1898

Matière médicale

1° Donnez les préparations officinales de chacune des drogues suivantes avec leur proportion : Aloe Socotrina, Benzoinum, Fœniculum, Sinapis, Jabobrandum. Nommez les plantes d'où elles proviennent.

2° Donnez un exemple de chacune des préparations pharmaceutiques suivantes : (a) teinture ; (b) solution ; (c) onguent ; (d) emplâtre ; (e) masse ; (f) pilule ; (g) glycérolé ; (h) liniment ; (i) mixture. Donnez la formule de chacune.

3° Donnez le nom officinal des suivants. Sp. Sal Volatile, Friars Balsam, Hiera Picra, Hoffman's Anodyne, Ether Chlorique, Solution Donovan, Sel de Tartre, Vitriol Blanc. Donnez la formule et dites l'ingrédient actif des six premiers.

4° Nommez un extrait fluide de la B. P. dans la préparation duquel on emploie un acide, dites pourquoi et donnez sa formule.

5° Ipecac. Qu'est-ce et donnez-en une description succincte ? où réside le principe actif ? Donnez-en quatre préparations officinales.

6° Spartéine et Salicine. Qu'est-ce et quelle est leur provenance ?

Chimie

1° Quel est le point d'ébullition d'un liquide ? Cette température doit-elle être la même pour tous les liquides ? Quel liquide, de l'alcool ou de l'eau, requiert la plus haute température pour bouillir ? Quel effet peut avoir un solide en solution sur le point d'ébullition d'un liquide.

2° Expliquez la théorie des atomes.

3° Expliquez la 1ère loi de combinaison chimique et donnez un exemple basé sur I et K.

4° Qu'entend-on par poids moléculaire ? Donnez les formules ou symboles, avec les poids moléculaires des substances suivantes—hydrogène, oxygène, chlore, tartrate de potasse et d'antimoine, acide arsénieux et carbonate de potasse.

5° Quel sera le vol. de 1 lb Av. P. d'HCl. B P. Donnez-en la gravité spécifique et répondez en onces, drachmes et minimes.

6. Nommez huit éléments non métalliques, donnez leur symbole poids atomique et atomicité.

Pharmacie

1° Expliquez parfaitement le système métrique des poids et mesures. Quel est son point de départ ? Ecrivez en chiffres entiers ou décimales : $\frac{1}{2}$ milligramme, 25 milligrammes, 3 centigrammes, 2 décigrammes. Un vase mesure exactement 5 x 2 x 2 décimètres, quelle quantité en kilogrammes d'eau distillée pourra-t-il contenir ?

2° Qu'est-ce que la distillation ? Expliquez-en le fonctionnement et le but. Nommez et expliquez les différentes distillations et donnez un exemple d'un produit officinal obtenu par chacun de ces procédés.

3° *Acide acétique*. Quelle est sa provenance et comment est-il obtenu ? Quel pourcentage contient l'acide officinal et l'acide glacial. Quelles sont les substances pour lesquelles l'acide glacial est un bon dissolvant ? Nommez cinq (5) préparations officinales dans lesquelles l'acide acétique est employé.

4° Comment sont préparées les préparations officinales suivantes ? Dites les précautions pour leur conservation et pourquoi. Eau de chaux, Sirop iodure de fer, Sol. effér. citrate de magnésie et Sol. d'acétate d'ammoniaque forte.

5° Donnez les dissolvants les plus pratiques, eu égard à leur emploi le plus fréquent, avec le degré approximatif de solubilité des substances suivantes : santoline, codéine, biborate de soude, tannin, sulfate de quinine, acide aphénique.