

S11 – Réaction de saponification et produits solides

Évaluation formative

⌚ Durée : 20 minutes

✖ Barème indicatif : /10

Exercice 1 – La réaction de saponification (3 points)

1. Complétez l'équation simplifiée de la saponification :



2. Précisez le nom chimique du « savon » obtenu :

3. Le savon est un tensioactif. À quelle famille appartient-il et quelle est la charge de sa tête ?

Exercice 2 – Limites du savon (3 points)

4. Indiquez **trois limites** du savon classique pour un usage cutané :

Limite 1 :

Limite 2 :

Limite 3 :

5. Le pH de la peau est d'environ Celui du savon est de Expliquez en 1-2 lignes pourquoi cet écart est problématique :

Exercice 3 – Distinguer les formes lavantes (2 points)

6. Cochez les affirmations **correctes** :

- Le savon surgras a un pH neutre
- Le savon surgras contient un excès de corps gras non saponifié
- Le syndet contient du vrai savon
- Le syndet a un pH ajustable proche de 5,5
- Le syndet est obtenu par saponification
- Le savon surgras compense partiellement le dessèchement

Exercice 4 – Argumentation (2 points)

7. Un(e) client(e) à la peau sensible vous demande si un savon artisanal est adapté. Rédigez une réponse argumentée (3-4 lignes) :