



C.S SAVANA SCHOOL INTERNATIONAL

B.P : 16 BENI

E-mail : savanaschoolinter@gmail.com, info@savanaschool.org

Site web : www.savanaschool.org



CAHIER D'ITEMS D'EVALUATION HEBDOMADAIRE

PERIODE DU 21 AU 28 Janvier 2021

CLASSE : 3^{ème} Scientifique

NOM :

POST-NOM :

DATE DE REMISE : 28/01/2021

Consigne : utilisez les papiers différents pour différents cours

Branche: Français

Texte de Base : Monde magique, monde réel

1. Soit la phrase: "Je porte du lait à ma grand-mère qui est dans ce pot". Relevez la faute syntaxique qui se trouve dans la phrase ci-haut.
2. ... Ce monde n'est visible que parcequ'il est rationnel et visible. De quelle négation s'agit-elle dans cette phrase?
3. Que connaissez-vous de la naissance du mot: "Negritude" et de son utilisation première?
4. De qui est cette phrase : "pigment".
5. Soit la phrase : "Va je ne te hais point". Quelle figure de rhétorique, trouvez vous dans la phrase citée?
6. Soit la phrase : "Ce taxi brousse part d'ici dans cinq minutes". Quels sont les éléments qui facilitent la compréhension de la phrase donnée ?
7. Relevez les attributs du sujet et indiquez la nature de chacun d'eux dans les phrases suivantes :
 - a) Mon meilleur ami s'appelle Michel
 - b) Qu'as-tu ? Tu sembles triste
 - c) Souffrir n'est pas jouer
 - d) Le modèle le plus économique est celui-ci.
8. Par des exemples cohérents, parlez brièvement des verbes transitifs, intransitifs, perfectifs et imperfectifs.
9. Expliquez la valeur de mode retrouvé dans les phrases ci-entre:
 - a) Papa viendra demain
 - b) Papa souhaite que maman vienne demain
 - c) S'il pleuvait, maman ne viendrait pas
 - d) Viens me voir ce soir.
10. Justifiez l'accord du participe passé dans ces phrases:
 - a) Les potions que le médecin m'a prescrites
 - b) Le travail produit par les enseignants est soumis au public
 - c) Il n'a pas de diplôme requis pour occuper cette place
 - d) Nous n'avons pas fait toutes les pièces que nous avons voulu faire
 - e) Les femmes de la journée, je les ai vues travailler

Branche : CHIMIE

11. Quelle est la masse de l'unité de masse atomique ?

12. On pèse 7,84g de sel de Mohr $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{FeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
- a) Quelle quantité de matière a-t-on pesée ?
 - b) Combien y-a-t-il de molécule d'eau ?
 - c) Combien y-a-t-il d'atomes d'oxygène ?
13. Quelle masse d'octosoufre doit-on prendre pour qu'il renferme autant de molécules qu'il y a d'atomes dans 8grammes de dihydrogène ?
14. La masse moléculaire de l'eau lourde (D_2O) est égale à :
- a) 16
 - b) 34
 - c) 18
 - d) 20
 - e) 36
15. Il existe deux isotopes naturels du brome. 50,54% a une masse de 78,91. La masse du reste est égale à :
- a) 79,91
 - b) 78,91
 - c) 80,63
 - d) 82,98
 - e) 80,91