

95. All of the following are features of prokaryotes except / toutes les suivantes sont les caractéristiques de procaryotes sauf

- A. nitrogen fixation / la fixation d'azote
- B. Photosynthesis / la photosynthèse
- C. sexual reproduction / la reproduction sexuelle
- D. Locomotion / la locomotion

[www.touslesconcours.info](http://www.touslesconcours.info)

96. Isozymes or iso enzymes are those enzyme which / Les isozymes ou iso enzymes sont celles dont

- A. have same structural forms / ont la même forme structurelle
- B. have different structural forms but identical catalytic properties / ont différentes formes structurelles mais propriétés catalytiques identiques
- C. catalyses oxidation reactions / catalysent les réactions d'oxydations
- D. none of these / rien de tous ce qui précédent

97. Enzymes are / les enzymes sont

- A. organic compounds produced by living organism / les composés organiques produites par les organismes vivants
- B. inorganic compounds / composées inorganiques
- C. organic as well as inorganic compounds / aussi bien organique que inorganiques
- D. all of these / tout ce qui précédent

98. The carbon dioxide is a primary product of / Le dioxyde de carbone est un produit primaire de

- A. Krebs cycle
- B. glycolysis
- C. electron transport phosphorylation.
- D. lactate fermentation.

99. How many CO<sub>2</sub> molecules are exhaled for each O<sub>2</sub> molecule utilized in cellular respiration? / Combien des molécules CO<sub>2</sub> sont exhalées pour chaque O<sub>2</sub> utilisée en respiration cellulaire?

- A. 1
- B. 3
- C. 6
- D. 12

100. The aerobic breakdown of glucose known as respiration involves / La dégradation aérobie du glucose connue comme respiration engendre

- A. electron transport phosphorylation
- B. glycolysis
- C. Krebs Cycle
- D. all of the above

### PHYSIQUE / PHYSICS

51- Une bouteille isolée thermiquement contient 3 kg d'eau liquide et 3 kg de glace à 0°C. Quelle quantité de chaleur faut-il fournir à l'ensemble pour le porter à 50°C sachant que la chaleur latente de fusion de la glace est de 80 kcal/kg. / An adiabatic bottle contains 3 kg of liquid water and 3 kg of ice at 0°C. Which quantity of heat is necessary to provide to the unit in order to bring it to 50°C knowing that the latent heat of fusion of ice is 80 kcal/kg

- a. 240 kcal
- b. 340 kcal
- c. 440 kcal
- d. 540 kcal

52- Dans le mécanisme de la destruction de la couche d'ozone, le chlore est / In the mechanism of the destruction of the ozone layer, chlorine is

- a. Un réactif de l'équation/reagent of equation
- b. Un produit de l'équation/product of equation
- c. Un catalyseur de l'équation/catalyst of equation
- d. Ne réagit pas/does not react

53- Dans un four de boulangerie / In a baking oven, heat transfer is dominantly by

- a. Le transfert par rayonnement est dominant / radiation
- b. Le transfert par conduction est dominant / conduction
- c. Le transfert par convection est dominant / convection
- d. Aucun des trois est dominant /none

54- L'entropie spécifique s'exprime en / specific entropy is expressed in

- a) kJ/kg°C
- b. kJ/g°C
- c. kJ/K
- d. kJ/g°K

55- Au cours de la combustion, le PCI est déterminé en considérant l'eau des produits de la combustion à l'état / During combustion, the PCI is given by considering the state conditions of water of combustion of products

- a) Vapeur/vapour
- b. liquide / liquid
- c. liquide + vapeur/ liquid and vapor
- d) Pas d'eau dans les produits/no water in the product

56- Le coefficient de performance calorifique est / the calorific performance coefficient is

- a) Toujours supérieur à 1 / always > 1
- b. Peut être supérieur à 1 / sometime > 1
- c) Toujours inférieur à 1 / always < 1
- d. Compris entre 0 et 1 / between 0 et 1

57- Une grandeur spécifique est / A specific parameter is

- a) Une grandeur extensive/ an extensive parameter
- b) Une grandeur intensive/ an intensive parameter
- c) Une grandeur attractive/ an attractive parameter
- d) Une grandeur conservatrice/a conservative parameter

### Questions 58 - 60

Un compresseur a un cylindre de 10 cm de diamètre, la course du piston est de 8 cm et sa vitesse de rotation est de 1500t/min. Si son rendement volumique est de 0,8 : / A compressor has a cylinder of 10cm of diameter, the stroke of the piston is 8 cm and its velocity is 1500t/min. If its volumic output is 0.8

58- Sa cylindrée est / its cylinder capacity is :

- a. 6,28 dm<sup>3</sup>
- b. 6,28 cm<sup>3</sup>
- c. 6,28 mm<sup>3</sup>
- d. 6,28 m<sup>3</sup>

59- Son débit volume balayé est de ; / its volumic flow rate is

- a. 56,5 dm<sup>3</sup>/h
- b. 56,5 m<sup>3</sup>/h
- c. 5,65 m<sup>3</sup>/h
- d. 0,56m<sup>3</sup>/h

60- Son débit volume aspiré est de / the volumic aspiration rate is

- a. 45,2 m<sup>3</sup>/h
- b. 4,52 m<sup>3</sup>/h
- c. 0,45 m<sup>3</sup>/h
- d. 45,2 dm<sup>3</sup>/h

61- Un mélange azéotropique est un mélange dont la température/an azeotropic compound is one whose temperature

- a) Reste constante pendant le changement d'état /remains constant with change of state
- b) Augmente pendant le changement de phase/increases with change of state
- c) Diminue pendant le changement de phase/decreases with change of state

- 62- La température critique d'un fluide est la température / the critical temperature of fluid is
- La plus basse du fluide/lowest temperature of fluid
  - La plus haute du fluide/highest temperature of fluid
  - De changement d'état du fluide/ that of change of state of fluid
  - A laquelle la liquéfaction du fluide n'est plus possible/that at which the liquefaction is no longer possible

- 63- La relation  $C_p - C_v = nR$ /the relation  $C_p - C_v = nR$
- N'est vrai que pour un gaz parfait/is only true for a perfect gas
  - Est vrai pour un gaz réel/is true for a real gas
  - S'applique à tous les gaz/is true for all gases
  - Aucune réponse n'est vraie/none of the above

## Questions 64-65

10 m<sup>3</sup> d'air initialement à la pression atm et à une température de 25°C est comprimé isentropiquement jusqu'à 2 bars / 10 m<sup>3</sup> of air initially at the atmospheric pressure and at temperature of 25 °C is compressed isentropically to 2 bar

- 64- Sa température finale est de:/its final temperature is
- 45°C
  - 35°C
  - 198°C
  - 98°C

- 65- Son volume final est de / its final volume is
- 5,15 m<sup>3</sup>
  - 5 m<sup>3</sup>
  - 3,15 m<sup>3</sup>
  - 2,15 m<sup>3</sup>

- 66- Après la détente d'un fluide, sa température :
- Augmente / increases
  - Diminue / decreases
  - Reste constante / remains constant

- 67- une transformation est dite isochore si / transformation is isochor if
- $PV^n = Cte$  /  $PV^n = \text{Constant}$
  - $PV = Cte$  /  $PV = \text{Constant}$
  - $P = Cte$  /  $P = \text{Constant}$
  - $V = Cte$  /  $V = \text{Constant}$

- 68- En rayonnement thermique, le soleil est / In thermal radiation, sun is
- Un corps blanc/white body
  - Un corps gris/grey body
  - un corps noir/black body
  - un corps brillant/bright body

- 69- Une température de -40°C équivaut à / -40°C is equal to
- 32°F
  - 40°F
  - 40°K
  - 9°F

- 70- Un moteur à combustion interne est / An engine at internal combustion is one
- Un moteur utilisable dans une enceinte close / capable of functioning in a closed system
  - Un moteur dont la combustion se fait à l'intérieur des cylindres / whose combustion takes place in the cylinders
  - Un moteur dont la combustion se fait sans bougies / whose combustion takes place without candles
  - Aucune réponse n'est vraie / none of the above answer is true

- 71- la température est une grandeur/temperature is
- Repérable/an identifiable parameter
  - Mesurable/measurable parameter
  - Extensive /extensive parameter
  - Adimensionnelle /adimensional parameter

- 72- Le point d'éclair est/the flash point is
- Un éclairage après le tonnerre/ A lighting after the thunder
  - Un arc électrique/ An electric arc
  - Température de détonation en combustion / Combustion detonation Temperature
  - Flash d'un appareil photo/ Flash of a camera

- 73- Une voiture équipée d'un moteur de 195 chevaux peut atteindre une vitesse maximale de /The maximum velocity of a car of an engine of 195 horse power is
- 24,5 m/s
  - 34,5 m/s
  - 245 m/s
  - 345 m/s

- 74- Pour mesurer la température ambiante avec un thermomètre, il faut protéger son bulbe contre /to measure the ambient temperature with a thermometer, it is necessary to protect its bulb against
- La conduction / conduction
  - La convection / convection
  - Le rayonnement / light rays
  - Le transfert / transfert

- 75- Au cours d'une transformation adiabatique /During adiabatic transformation:
- Le travail est nul / Work done is zero
  - La quantité de chaleur est nulle / The quantity of heat is zero
  - L'échange de travail avec l'extérieur est nul / The exchange of work with surrounding is null
  - L'échange de chaleur avec l'extérieur est nul/The heat transfer with surrounding is null

- 76- Laquelle de ces grandeurs n'est pas une unité de viscosité / which of these parameters is not a unit of viscosity
- Pascal-seconde
  - Poiseuille
  - Poise
  - Pascal/cm<sup>3</sup>

- 77- un manomètre à cadran donne /a pressure gauge with dial gives
- La pression absolue / Absolute pressure
  - La pression relative / Relative pressure
  - Contrepression / Back-pressure
  - Dépression / Depression

- 78- sur un diagramme on lit / on a diagram we can read
- Les valeurs spécifiques/ Specific values
  - Les valeurs relatives/ Relative values
  - Les valeurs absolues/ Absolute values
  - Les valeurs expansives / Expansive values

- 79- Pour effectuer un déplacement à l'aide d'un système irreversible / to carry out a displacement using an irreversible system,
- On dépense plus d'énergie qu'un système reversible / We spends more energy than in a reversible system
  - On dépense moins d'énergie qu'un système reversible / One spends less energy than in a reversible system
  - Autant d'énergie qu'un système reversible/ as much energy as that for a reversible system

## Questions 80 - 81

Une turbine à vapeur a les caractéristiques suivantes /A vapor turbine has the following characteristics:

Entrée turbine/entrance of turbine

- Pression = 45 bars/pressure
- Température = 400°C/temperature
- Volume spécifique = 0,06477m<sup>3</sup>/kg /specific volume
- Energie interne = 2914J interne energy

Sortie turbine/ outlet of turbine

- Pression = 0,75 bars / pressure
- Température = 91°C / temperature
- Volume spécifique = 2,192m<sup>3</sup>/kg / specific volum
- Énergie interne = 2316J / interne energy

80- le travail spécifique est de / the specific work is  
 a) 630,4 kJ/kg b) 730,3 kJ/kg c) 830,3 kJ/kg d) 930,3 kJ/kg

81- le débit de vapeur générée est de / flow rate of vapor generated is  
 a) 5,47 kg/s b) 6,47 kg/s c) 4,47 kg/s d) 7,47 kg/s

82- Lorsqu'on chauffe un gaz / When gas heats:

- a) Sa masse volumique augmente / Its density increases
- b) Sa masse volumique diminue / Its density decreases
- c) Sa masse volumique reste constante / Its density remains constant

83- A la sortie d'une chaudière à vapeur on a / At the outlet of a vapor generator, we obtain :

- a. De la vapeur saturée sèche / saturated dry vapor
- b. De la vapeur surchauffée / over heated vapor
- c. De la vapeur sous -refroidie / less heated vapor
- d. De la vapeur humide / humid vapor

84- Une détente par laminage est une détente / Pressure by hot/cold-rolling is

- a. Adiabatique
- b. Isenthalpique
- c. Isotherme
- d. Isobar

85- A 110°C et 3 bars, l'eau est à l'état / at 110°C and 3 bars, the state of water is

- a) Vapeur surchauffée/Overheated vapor
- b) Liquide sous refroidi/liquid under cooler
- c) Vapeur saturée/saturated vapor
- d) Liquide saturée/saturated liquid

86- Le brouillard est / fog is

- a) De l'eau liquide en suspension dans l'air/ liquid water suspended in the air
- b) Vapeur d'eau dans l'air/ Water vapor in air
- c) L'air condensé / Condensed air
- d) Vapeur sous refroidie / Vapor under cooler

87- Dans la relation  $PV = nRT$  où PV est une énergie en joule/ in the relation  $PV = nRT$  where PV is energy in Joule

- a) P est en atm et V en litre / P is in atmosphere and V in litre
- b) P est en Pascal et V en m<sup>3</sup>/ P is in Pascal and V in m<sup>3</sup>
- c) P en pascal et V en cm<sup>3</sup> / P is in pascal and V in cm<sup>3</sup>
- d) P en bar et V en m<sup>3</sup> / P is in bar and V in m<sup>3</sup>

#### Questions 88-90

Une masse d'air de 5 kg est enfermée dans un réservoir de 2 m<sup>3</sup> / A mass of air of 5 kg is locked -up in a reservoir of 2 m<sup>3</sup>

88- Sa masse volumique est de /its density is

- a) 25 kg/m<sup>3</sup> b) 2,5 kg/m<sup>3</sup> c) 0,25 kg/m<sup>3</sup>
- d) 0,025 kg/m<sup>3</sup>

89- Son volume spécifique est de /its specific volume is

- a) 0,04 m<sup>3</sup>/kg b) 0,4 m<sup>3</sup>/kg c) 4 m<sup>3</sup>/kg
- d) 40 m<sup>3</sup>/kg

90- Si la température est de 20°C, sa pression est de /if the temperature is 20°C, its pressure is

- a) 3,11 bars b) 2,11 bars c) 1,11 bar
- d) 4,11 bars

[www.touslesconcours.info](http://www.touslesconcours.info)

91- On comprime adiabatiquement de l'air de façon à faire passer sa température de 15°C à 200°C, si la chaleur spécifique est de 1,15 kJ/kg°C, le travail spécifique est de / adiabatically compressed air temperature rises from 15°C to 200°C, if the specific heat is 1,15 kJ/kg°C, specific work is

- a) 95,4 kJ/kg
- b) 85,4 kJ/kg
- c) 75,4 KJ/kg
- d) 65,4KJ/kg

92- On considère un échangeur de chaleur à contre courant, fonctionnant avec les données suivantes : évolution de température du fluide froid de 10°C à 90°C et évolution de température dans le fluide chaud de 50°C à 130°C / Consider a counter-current heat exchanger which functions with under the following conditions :

Temperature evolution in the cold fluid from 10°C to 90°C; and temperature evolution in the hot fluid from 120°C to 130°C

La température moyenne logarithmique est de /The logarithmic average temperature is :

- a. 90°C b. 69,1°C c. 64,9°C d. 66,1°C

93- Parmi ces fluides, lequel est un fluide incompressible / Among these fluids, which is an incompressible

- a) Vapeur d'eau / water vapor
- b) l'air / air
- c) l'huile / oil
- d) l'oxygène / oxygen

94- Si cet échangeur était à co-courant, cette température moyenne serait de / If the exchanger is co-current, this logarithmic average temperature would be :

- a. 90°C
- b. 69,1°C
- c. 64,9°C
- d. 66,1°C

95- La vitesse de rotation d'un compresseur de rendement volumétrique 0,8 est de 1500 tours/min. Si le compresseur possède 6 cylindres identiques de 8 cm que la course d'un piston est de 6 cm/The rotation velocity of compressor with 0,8 of volumetric output, is 1500t/min). If the compressor has 6 identical cylinders of 8 cm and if the race of one piston is 6 cm,

Le débit volume balayé est de / the volumic flow rate is

- a) 162.7 m<sup>3</sup>/h
- b) 16.27 m<sup>3</sup>/h
- c) 130.1 m<sup>3</sup>/h
- d) 13.01 m<sup>3</sup>/h

96- Le débit volume aspiré est de /The aspired volume flow rate is

- a. 162.7 m<sup>3</sup>/h
- b. 16.27 m<sup>3</sup>/h
- c. 130.1 m<sup>3</sup>/h
- d. 13.01 m<sup>3</sup>/h

97- Un thermocouple est /A thermocouple is:

- a) couple de température/ a couple of temperature
- b) appareil de mesure de température / a measuring apparatus of temperature
- c) capteur de température/ a temperature sensor
- d) régulateur de température / a temperature regulator

## BROUILLON / SCRAP PAPER

98- La couche d'ozone nous protège contre / *The ozone layer protects us against*

- a. Les rayons X / *X rays*
- b. Les rayons ultraviolets / *ultraviolet rays*
- c. Les rayons infrarouges / *infra red rays*
- d. Les rayons gamma / *gamma rays*

99- En thermodynamique un corps est dit opaque si / *In thermodynamics a body is said to be opaque if*

- a. Coefficient d'absorption est égal à 1 / *Absorption coefficient is equal to 1*  
Son coefficient de transmission est égal à 1 / *Its coefficient of transmission is equal to 1*
- b. Si son coefficient d'absorption est égal à zero / *If its absorption coefficient is equal to zero*
- c. Si son coefficient de transmission est égal à zero / *If transmission coefficient of is equal to zero*

100- La constance de Planck est en / *Planck constance is in*

- a. W/m°K<sup>4</sup>
- b. W/m<sup>2</sup>K<sup>4</sup>
- c. W/m°C<sup>4</sup>
- d. Sans dimension / *without dimensions*