

سام تصحيح فقر راجو وليسة  
قسم الفيزياء - السنة الرابعة

السؤال الأول: (20 درجة)

- الأورستد: هو القوة التي يجب أن تطبق على كتلة مقدارها  $1 \text{ gr}$  لتكبيرها تسارع قدره  $1 \text{ mm/s}^2$
  - معدل التقلص: تناقص درجة الحرارة باضطراب مع الارتفاع بمعدل ولفي يقارب  $-6.5 \text{ C}^{\circ}/1000 \text{ m}$
  - الألبيدو: هو نسبة المئوية بين كمية الإشعاع المنعكسة إلى كمية الإشعاع الساقطة على سطح الأرض.
  - زاوية سمت: هي الزاوية المحصورة بين مخطط الإشعاع الشمسية على مستوى أفقي واتجاه الجنوب الجغرافي
- السؤال الثاني: (20 درجة)

أهم الملوثات هي:

- ① أكاسيد الكبريت
- ② أكاسيد النيتروجين
- ③ مركبات الكبريت
- ④ مركبات الكلوروفلوروكربون
- ⑤ الرصاص
- ⑥ غاز الأوزون

المقارنة:

- غاز كبريت الهيدروجين  $\text{H}_2\text{S}$  له رائحة كريهة، عاي السمية ويؤثر على الجهاز العصبي ويسبب تلفاً للنسج الداخلي للرئتين

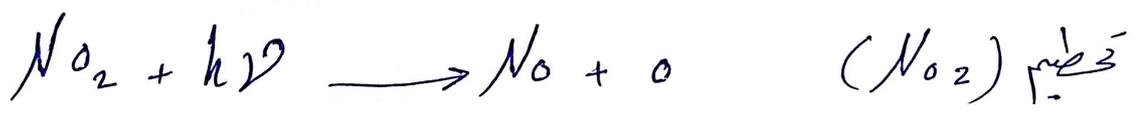
- غاز ثاني أكسيد النيتروجين  $NO_2$  رائحته مزعجة وليس له لون  
 في المدن والحضرة وضيقاً في التنفس وتآرعاً في القلب كما يتفاعل مع بخار الماء  
 في الهواء الرطبة ويتحول إلى حمض النيتريك لذا يساعد هذا الغاز في تشكيل  
 الأمطار الحمضية بالإضافة إلى الضباب الدخاني وحمض الهالوجين وهو من الغازات  
 المحرّبة لطبقة الأوزون الجوي .

السؤال الثالث: (30 درجة)

- هناك عدة مركبات غازية تساهم في تشكيل الأوزون السطحي .

① أكاسيد النيتروجين ( $NO_x$ )

ينتج غاز الأوزون من تحطيم جزيئات غاز ثاني أكسيد النيتروجين ( $NO_2$ ) عندما يتفكك  
 بتأثير الأشعة الشمسية ويوجد أيضاً وفق المعادلات .



② غاز أول أكسيد الكربون :

يلعب غاز أول أكسيد الكربون ( $CO$ ) دوراً مهماً في التفاعلات الكيميائية الضوئية  
 في طبقة التروبوسفير لدينا وذلك بوجود ( $OH$ ) حيث ينتج الأوزون السطحي

وسيتحكم تلك التفاعلات تركيز غازات أكاسيد النيتروجين ( $NO_x$ ) الموجودة

الهواء الجوي وفق المعادلات .



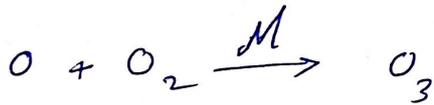
تحرير (H)



تشكيل ( $HO_2$ )

يتم إنتاج الأوزون السطحي عندما تكون تراكيز ( $NO_x$ ) مرتفعة في الهواء حسب

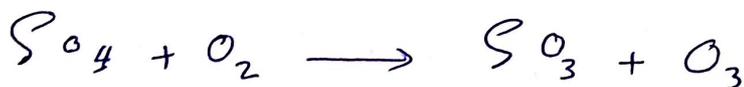
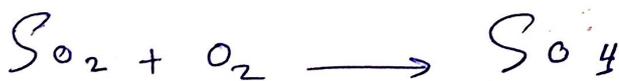
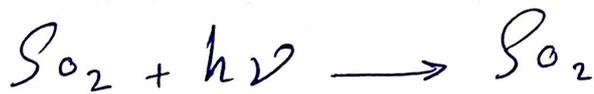
المعادلات .



يستهلك الأوزون السطحي عندما تكون تراكيز ( $NO_x$ ) منخفضة في الهواء حسب المعادلات:



(3) غاز ثاني أكسيد الكبريت ( $SO_2$ ) . من خلال تفاعله مع الرطوبة وفق المعادلات



تشكيل ( $O_3$ )



الضوء

إن لغاز ثاني أكسيد الكربون دور في تقريب طبقة الأوزون حيث يتفاعل في طبقة الستراتوسفير بفعل الأشعة فوق البنفسجية حسب المعادلة.



حيث يتفاعل غاز أول أكسيد الكربون CO مع الأوزون حسب المعادلة:



- حيث أن العاملين المسيطرين على التفاعلين السابقين:
- ① درجة حرارة الهواء الجوي في تلك الطبقة.
  - ② ارتفاع نسبة تركيز غاز أول أكسيد الكربون.

### السؤال الرابع : (15 درجة)

- البرشام المتبشر : يحصل عندما يصطدم البرشام الشمسي بالهيدروجين الجسيمات العالمية في لفلات جوي مثل جزيئات الهباء أو بخار الماء أو دقائق البخار فإن جزءاً منه يتشتت في جميع الاتجاهات .

- نظرية البشور لراي : تعالج هذه النظرية موضوع تبشر البرشام الشمسي الساقط على صيغ كروي أبعاده أصغر من أطول الموجة للبرشام الساقط .

- نظرية البشور لكرمانف : تعالج موضوع تبشر البرشام الشمسي الساقط على صيغ أبعاده من مرتبة أطول الموجة للبرشام الساقط .

اسم  
الضميمة  
الضمة

الضمة الضميمة: هو الظاهرة المتزايدة للتعريفات الوظيفية في اللغة البسيطة  
سبب الضميمة للوظيفية في بيئة الليلية وضاهية وقصرها ليس على طوائف  
ولها تارة ولطوائف كالترات الليلية والترات وعمدات للضميمة.

أهم مصادر الضميمة، بسبب من نظر للظن ولتتساوي الساء وتية  
الضمة من الترات البسيطة على البنية والظمية.

بالنسبة لتأثيرها ليس على البنية؛ فقد بين أن التعرض للضمة في الضمة البسيطة  
يوماً لمدة سبع ساعات ربيعية في طائفة الضميمة في السنين  
صيت تعمل للضمة على حد من عمل اهتد الفرد بالمدى البشري للضمة عن افراد  
همون، بل لا تتبين وهو المرحون بالبول عن وقت ناط، خلايا للضمة في طيب  
وكذلك صاوية للضميمة وتوازن صممة الم

بالنسبة للضمية: تؤثر على اللفظ والبناء في وعك الصور ونسرها من البنية  
صارت اهتد على سلسلة الضميمة.  
طرق للضمة من أضراره:

- 1) اقتناء مصادر الضميمة الزودة بآكس للضمة الضميمة يكون مصوباً نحو  
الضمة.
- 2) تجنب الضميمة، لصاكة للضمة.
- 3) تجنب الإشارة للضمة حائض.

استدلال