

لیوں

سلام رونہل

۴۹ اگست ۱۹۶۸ خدا حق

لخادن : هنلاسی کھادن دارم کہ سرحت و انس رفت با سرحت و انس بگھت تھے ہے باہر.



رئوا دلات ، قانون تھدل دارم۔

$$K = \frac{[C]^c [D]^d}{[A]^a [B]^b}$$

K تھدل واحد ثابن نہ لارد و بتنی ہے  
مواری دلت کتھ و معمولات دار.



$$K = \frac{[N_2O_4]}{[NO_2]^2} \cdot \frac{\text{mol/lit}}{\left(\text{mol/lit}\right)^2} = \frac{1}{\text{mol/lit}} \cdot \frac{\text{lit}}{\text{mol}}$$



$$K = \frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3} = \frac{\left(\text{mol/lit}\right)^2}{\left(\text{mol/lit}\right)\left(\text{mol/lit}\right)^3} = \frac{\text{lit}^2}{\text{mol}^2}$$



$$K = \frac{[SO_3]^2}{[SO_2]^2 [O_2]} \Rightarrow \frac{1}{mol/l^2} = \frac{litre/mol}{litre/mol}$$

$$K = \frac{(mol/litres)^2}{(mol/litres)^2 (mol/litres)}$$

ھنڌی کے تعداد دارم لفٹ رہت وائس رفت با سرعت وائس بیکٹ بردار است و راسیں حالت کفاریت چیزیں ثابت ولی دارم کفاریت مکرر نہیں دارم. لفٹ رتھار دھکھے وائس رفت ویرگت درج ہے انت.

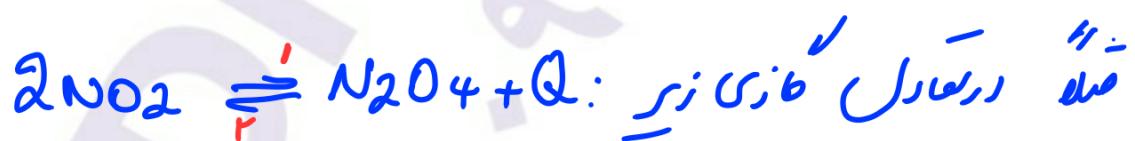
حال اور تفسیری در تعدادی ایجاد سور،

تعداد بھم می خود رجھتی قماں ہیں

کے تفسیر کھل سکھ دار طرف سزر یا اختر

آڑا کھن دھد.

امن اصل کوٹا تلبیه لست.



روائی تعداد فوق اور جعلی راستہ کشم تعداد بھم  
می خود و رجھت تو لہی گرا قماں ہیں ملہر لفٹی بست (۱) ۴ رور  
تارہی خارج سکھ دھبیدان و تعداد عجدر برقرار گردد.

گزینش کارل همچو خود در جهت تولید گدر NO<sub>2</sub>

NO<sub>2</sub> نھیں ملے رہتے اس کا دل.

اگر  $N_2O_4$  را کم نہیں کھال بچھوڑد درجہ حرارت زفع کر جائے

لپنی لَفَرْل بِرْكَت (۱) فَهَامِل مُلْكُورَن + N2O + خَرْجُونْ رَاجِر

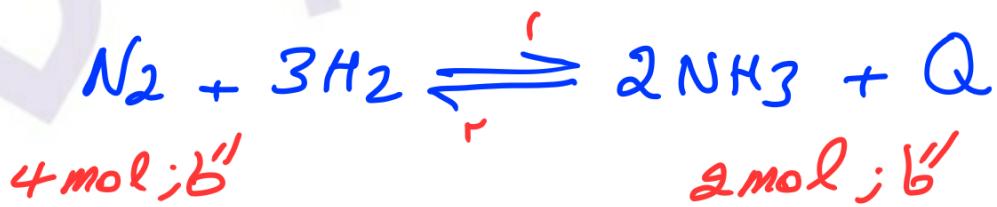
کی بار کہ . رسمی ہر تسلیں ٹھیک ، اُر اُنچاف مول

لے طرزی و مجدد رائٹ، تھرل مانچنگ فار  
حایا فر تھور.

: حمل

اگر فور را زیاد نہیں، ازمول زیاد بے مول تم میں مل کر۔

اگر خلار را کم نہیں، ازموں کم بے مول زیاد میں چل جائے۔



فَهُوَ رَبُّ الْجَاهِلِيَّةِ الْمُؤْمِنَاتِ.

اگر قریب را زیاد کنیم لزム از مول زیاد بگوییم مول میل می‌گردید لفظ بہت (۱۱)

اگر قدر کم نیم، از مول کم به صول زیاد می شود لفته به مکت ۱۳۱

اگر محیط را سرد نمی (لفته  $\text{Q}$  خارج شود) تغیر بهم خواهد  
ب مکت ۱۱۰ سخن شود  $\text{Q}$  خارج شود بیان شود.

اگر  $\text{NH}_3$  را خارج ننمی تغیر بهم خواهد ب مکت ۱۱۷ برایان  
متداول باشد.

اگر  $\text{H}_2$  را  $\text{N}_2$  را زیاد ننمی تغیر بهم خواهد، به مکت  
۱۱۷ فحیل مایعه را مختلف افتد و آنرا بیان کند.

اگر  $\text{N}_2$  را کم ننمی، تغیر بهم خواهد ب مکت تولید  $\text{N}_2$  و  $\text{O}_2$   
با  $\text{N}_2$  را بیان و لفته به مکت ۱۲۰ و ۱۲۱.

\* بارچ سوئیس تغیر باشی این نتیجه در نظر داشته باشیم  
اختلاف مدار بر حسب  $\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$  مولاریت، طرف واسطه باشیم  
سرابه باشی تغیر داشته باشیم و باشی صفا جم طف  
در خارج شنا و فرسید شود.

در صورت تغییرات چهار مرحله داریم:

۱) قبل از تغییر غنیمتها را مشخص کنیم.

۲) بعد از تغییر غنیمتها را مشخص کنیم.

۳) به حجم طرف لوجه فرمیم. غنیمت را در حال تغییر به حجم طرف

تغییر مطلعه

۴) غنیمت عوایر نسبت آمده را در کوئی تغییر فرض نمایم.

مثال: ۴,۰ mol A را ز طرف سربته  $\frac{lit}{5}$  حرارت بین  $\frac{lit}{2A} \rightleftharpoons B + 2C$  پس از رسیدن به تغییر لاز ماده A مقدار  $\frac{1}{5}$  mol بازده است.

تغییر صیغت؟



$\rightarrow$  قبل از تغییر  $4,0 - 1,0$  mol

$\rightarrow$  بعد از تغییر  $\frac{1}{5}$  mol

$\rightarrow$  به حجم طرف نسبت  $\frac{1}{5} \cdot \frac{1}{5}$

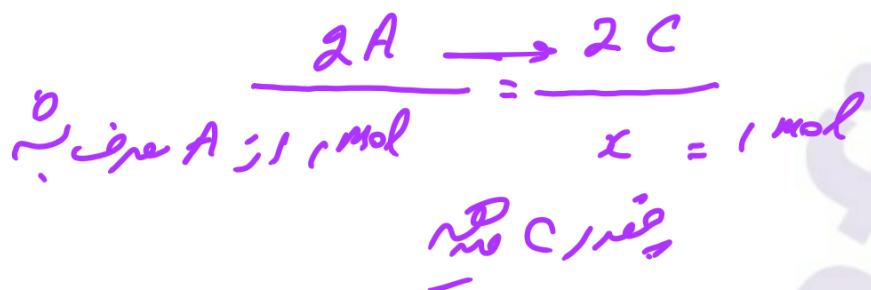
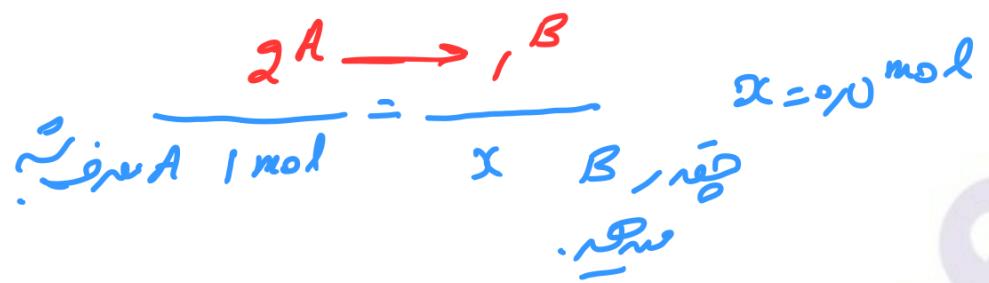
$$K = \frac{[B][C]^2}{[A]^2}$$

$$K = \frac{(1)(2)^2}{(3)^2}$$

$$K = 4/9 \text{ mol/lit}$$

۳ مول مانده از A . پس در فرم  $1 \text{ mol}$  ا معرف شد. از این.

۱ mol از A را معرف شد طبق نسب B و C هاست و این

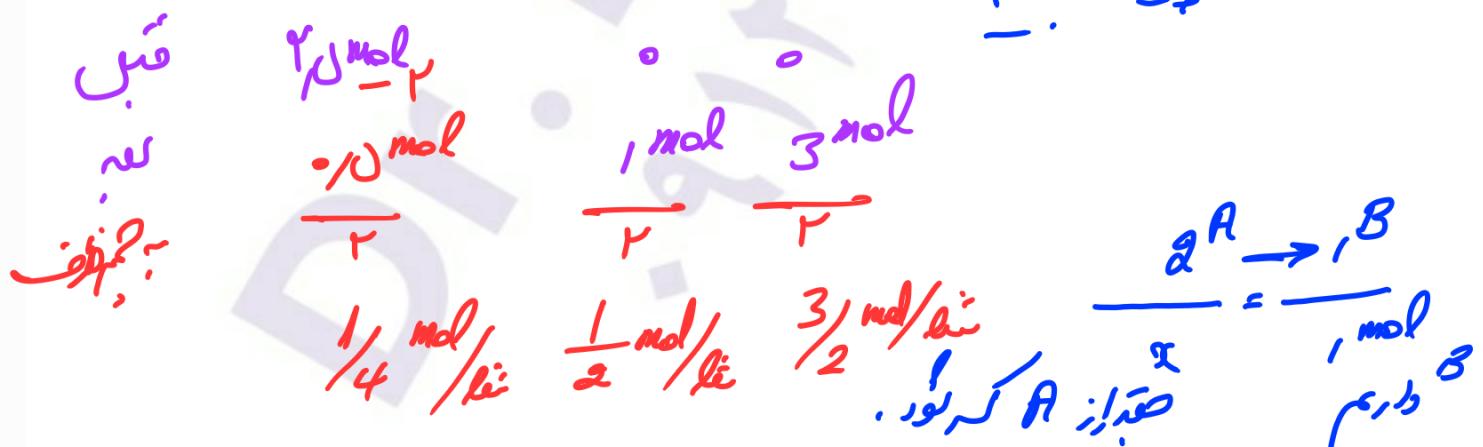


مثال : دارنده مول A ۰.۵ mol هاست وارد سیستم ناپاترال



پرسش K . مول A بیان کنید که مول داریم.

جواب :



$$K = \frac{[B][C]^3}{[A]^2} = \frac{\left(\frac{1}{4}\right)\left(\frac{3}{2}\right)^3}{\left(\frac{1}{2}\right)^2} = \left(\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}\right)^2$$

$x = 1/4$

لئے : وائسٹر گرمادہ ھمیں درجہت  $Q$ ، خورکوڈی ہستے۔

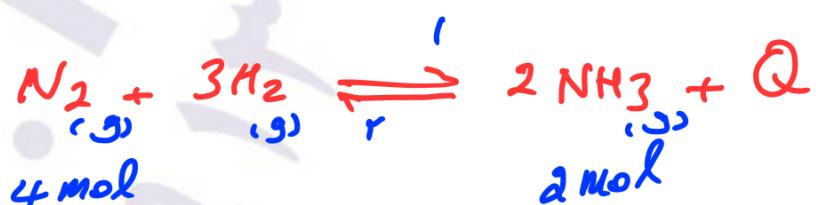


لئے درجہت ۱۱۱ خورکوڈ ہستے۔ حال چرا دالنڈیں تھاریں

کیا کیا چرا کرتے دارد؟ در واکٹر ۱۰٪ طیاری نص، اُر طرف اول  
و طرف دوسرا افتادف مول ۱۰٪ طیاری بنتے، جس وائس

بہت مول ۱۰٪ طیاری بیٹر مقامیں حاصل ہے۔

در واکٹر ۱۰٪ سطح فوق، طرف اول ۲ mol ۱۰٪ طیاری پن وائس ہے  
و ۱۰٪ مقامیں حاصل ہے۔ وائس رفت (بہت ۱) بہریں پیڑھی فت بہت  
 $Q$  میں بند و وائس بگت بہت مول بیٹر مقامیں۔ پن لقادی آئے۔



وائس رفت بہت  $Q$  کو خوب راست۔ وائس بگت بہت مول  
۱۰٪ بیٹر مقامیں بچے۔



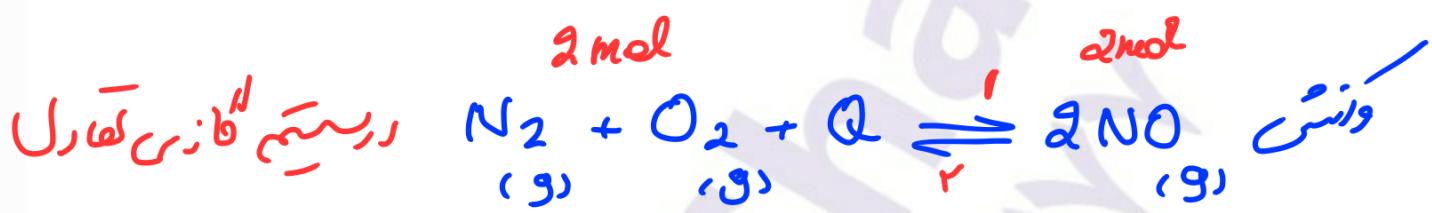
وائس حق تھاں نیت و فقط ہے اُنہاں لئے بہت  $Q$



6 mol طا

7 mol طا

کل وائنس یوسمے  $Q$  و بہت صول پتھر طا زر میں کم کار. لفظ قطعہ پتھر قوت دارد. برگت ندارد.



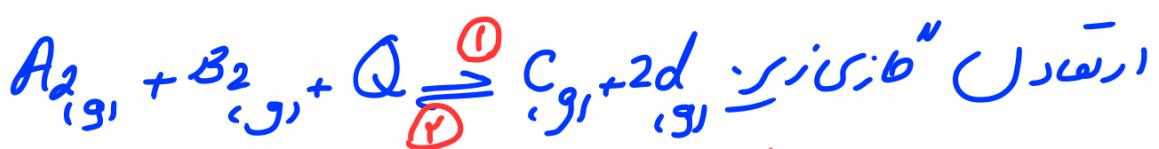
دارد. ارجحیت (۱) اصل خودکووس نیت بالائی ارزس کھم کار

بمحض (۱) بود. یہ بمحض (۲) وائنس بگت خودکووس

اسے زیریں بہت  $Q$  فتحیں ہیں.

دققت کرنے اختلاف مول کا زر نہ ازفر:

این وائنس کیں فتحیں کئیں ہیں: سخت (۱) ارزس زیادی  
و خواهد..

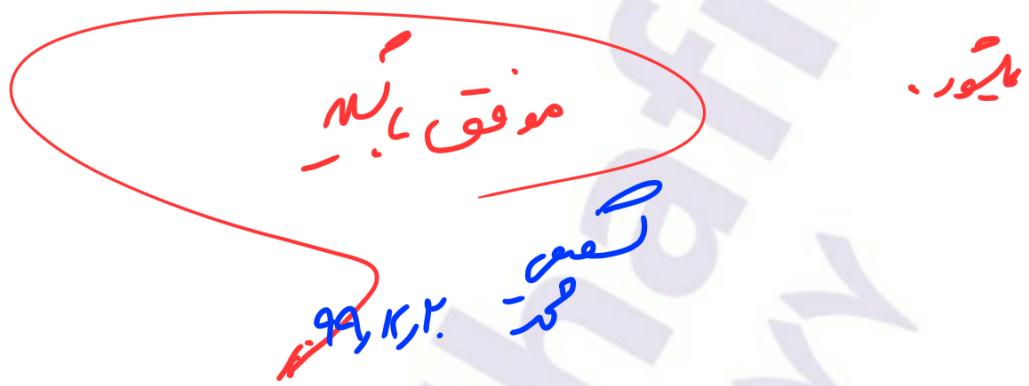


2 mol طا

3 mol طا

آیا این تقدیم ہے کہ = (۱) خودخوب است؟ یہ  
جونہ بہت صولٹن پیشہ فنیل طیور.

ہے کہ = ۱۷۱ نیز خودخوب است. جونہ بہت قیل



دوستخن خدم. در اردو نویزی روح کھنگ دنگ لفظی لاروہ ملن)

رکھون سب نام کرن. کام

ک USSO زیرا ٹھاؤ شیری سند:

\* 6655 \* 8451 \* 18 #