

پاسخی به مضمون دپیلوم انجنیر قیس کبیر

محترم انجنیر قیس کبیر در پورتال وزین افغان جرمن آنلاین روی مضمون اینجانب که تحت عنوان [ایا مفاد وضرر ایجاد پایگاه نظامی امریکارامیتوان بامدلهای تخنیکي ثابت کرد؟؟] تبصره بالحن تندى نوشته که من به جواب آن باکمال احترام طور مختصر میپردازم، در اینجا نمیخواهم در مورد سائر موضوعات مقاله انجنیر قیس تبصره مجدد نمایم آنچه من (نویسنده) در مقاله خود قبلاً گفتم به آن متعهد میمانم، صرف از جمله میخواهم دو موضوع را که محترم انجنیر قیس در مقاله من به آن انگشت انتقاد گذاشته و آنرا غلط گفته اند، پاسخی ارائه نمایم. البته که من در مضمون قبلی خود نیز به این نکته اشاره کرده بودم که میتوان یک افاده ریاضی را روی کاغذ ثابت کرد ولی عملاً ممکن نیست اما محترم قیس نوشته مرا مکمل مطالعه نکرده اند به هر صورت به قسمت از نوشته محترم قیس توجه فرمائید.

■ ریاضی- ادعای $2 \times 2 = 5$ یک ادعای غلط است. ریاضی یکی از علوم مثبتی بوده و لازم به ثبوت دارد.

لطفاً شما افاده ذیل را ملاحظ کنید که چطور ثبوت مینمایم. افاده ساده را به شکل ذیل مینویسیم و آنرا انکشاف میدهم.

$$\begin{aligned}
 -20 &= -20 && \text{رامیتوان نوشت یا خیر؟} \\
 16 - 36 &= 25 - 45 && \text{ویا به این شکل مینویسیم} \\
 &&& \text{اکنون هر دو طرف را انکشاف میدهم} \\
 16 - 36 + \frac{81}{4} &= 25 - 45 + \frac{81}{4} \\
 \left(4 - \frac{9}{2}\right)^2 &= \left(5 - \frac{9}{2}\right)^2 \\
 \left(4 - \frac{9}{2}\right) &= \left(5 - \frac{9}{2}\right) \\
 \boxed{2 \times 2 = 5}
 \end{aligned}$$

ایا محترم قیس ویا کسی دیگری میتواند بگوید که از نگاه ریاضی چه کاری غلط در این عملیه صورت گرفته است به صورت قطع وجود ندارد. این صرف بازی با اعداد است و بس، در عمل ممکن نیست که دو ضرب در دو مساوی پنج شود. مسئله دوم: در مورد حالت سه گانه آب است که محترم قیس به املأ و انشاء خود قرار ذیل فرموده اند:

■ فزیک- ادعای جناب محترم عبدالصبو مبنی بر ۲،۷۳ درجه سانتی گرید و ۴ At فشار نیز غلط است.

در این جامیخواهم کمی در مورد خصوصیت دیگر آب خدمت خوانده گان محترم عرض کنم. حال اگر بگویم که آب سنگین در بمب اتوم استفاده میشود مرافوراً محترم قیس تکفیر میکنند که آب رابه اتوم چه کار، باید گفت آب سنگین نوع خاصی از مولکول (Molecule) های آب است که در آن ایزوتوپ های هایدروجن وجود دارد.

دپیانو شمیره: له ۱ تر 3

این نوع از آب کلید اصلی تهیه پلوتونیوم از اورانیوم طبیعی است، آب سنگین و ژله‌ای است که معمولاً به اکسید هایدروجن سنگین D₂O یا H₂O₂ اطلاق می‌شود. هایدروجن سنگین یا دوتریوم (Deuterium) ایزوتوپی پایدار از هایدروجن است که به نسبت یک بر ۶۴۰۰ از اتم‌های هایدروجن در طبیعت وجود دارد و خواص فیزیکی و کیمیاوی آن به نوعی مشابه آب سبک H₂O است.



دانشمندان در تازه ترین تحقیقات در خصوص ویژگی های آب به این نتیجه رسیده‌اند که مولکول های آب دارای خواص بیش از آنچه که در تراز ترکیب های متعارف کیمیاوی آشکار می‌شود ، هستند. طور مثال:

این نکته که آب در حالت منجمد برخلاف بسیاری از مواد کیمیاوی به عوض آنکه کثافت آن بیشتر شود، وزن مخصوص آن کمتر میشود. همین نکته از جمله علل مهمی است که سبب می‌شود در سرما و یخبندانهای شدید، آبهادر عمق زمین به صورت سیال باقی بماند و به موجوداتی که در آن هستند اجازه دهد به زندگی ادامه دهند.

آقای "راستوم روی" Rustum Roy دانشمند و متخصص خواص مواد

در پوهنتون پنسیلوانیابه این عقیده است که «مولکولهای آب دارای "حافظه" هستند و اطلاعات را در خود نگاه داشته و آنها را "به خاطر می‌سپارند" کاملاً امکان‌پذیر است به شرط آنکه از دیدگاهی غیر از منظر کیمیاوی به خواص آب نظر شود».

به گفته این محقق، خاصیت دارا بودن حافظه، که به آن "اپی تکسی" epitaxy نام داده‌اند در بسیاری از مواد وجود دارد. حال بر می‌گردم به آنکه آب در ۲،۷۳ درجه سانتیگراد و ۴ اتموسفیر فشار سه حالت را به خود می‌گیرد، بسیار ساده به این مثال توجه فرمائید :

اگر آب را در یک ظرف بجوشانید در (۱۰۰) درجه سانتیگراد بجوش می‌آید و اگر بالای آن سرپوشت بگذارید در ۹۸ درجه و اگر دردیگ بخار بجوشانید چون فشار زیاد میشود زودتر بجوش می‌آید و شما دو حالت را که به وضاحت دردیگ بخار مشاهده میکنید یعنی آب و بخار، اکنون برعکس، این آب را تحت یک فشار معین سردتر بسازید تا درجه حرارت به طرف صفر تقرب نماید در ۲،۷۳ درجه سانتیگراد و فشار ۴ اتموسفیر حالت سه گانه پدید می‌آید، در زمستان ها بعد از یخبندان ها که هوا بطرف گرم شدن برود و فشار و درجه حرارت به اندازه لازم برسد میتواند این حالت را مشاهده فرمائید .

محترم انجنیر قیس هم این سخن را تائید کرده اند اما در شرایط لابراتواری و در ۰،۰۱ درجه سانتیگراد توجه کنید به نوشته محترم قیس:

حالت تعادل پایدار نقاط سه گانه (Triple Point stable equilibrium) یاد میشود و تنها در شرایط لابراتواری در ۰،۰۱ درجه سانتی گرید مساوی به ۲۷۳،۱۶ درجه کالوین و فشار قسمی بخار به اندازه ۶۱۱،۷۳ پاسکال یا ۶،۱۱۷۳ ملی بار امکان پذیر است و بس. این حالت به هیچ صورت معنی این را افاده نمیکند که آب درین

شرایط هر سه حالت را به خود اختیار میکند بلکه بوضاحت نشان میدهد که سه مقدار آب با سه حالت مختلف فیزیکی فوق در پهلوی هم و تنها در چنین شرایطی بدون آنکه روی یکدیگر تأثیر گزار باشند موجودیت باهمی داشته میتوانند. یعنی قسمت مایع، مایع میماند و قسمت گاز، گاز و جامد آن جامد.

هدف من از این مثال در مضمون قبلی یک بحث علمی در مورد آب و خصوصیات آن نبود بلکه هدف از این حالت سه گانه و تابعیت آن از شرائط ، تطبیق سیاست در جامعه با در نظر داشت شرائط بود، همان طور که شرائط محیطی که بالای عناصر تأثیرات کیمیاوی و فیزیکی مینماید همین طور شرائط جامعه بالای سیاست و برعکس آن هر دو اثر گذار هستند، اینکه در کدام درجه حرارت ، تحت کدام فشار و در کجا بالای آب و یاسائرمواد چه تأثیر میکند چه نمکند اهمیت ندارد و مهم نیست، ولی این مهم است که هر چیز در هر جا به شرایط و فکتور های اثر کننده نیاز دارد که باید در نظر گرفته شود، که چنین فکتور هارا باید در سیاست افغانستان به خصوص در مورد ایجاد پایگاه ها نیز از نظر نبادانداخت.

پایان

د پانو شمیره: له ۲ تر 3

د پانو شميره: له ۳ تر 3

افغان جرمن آنلاین په درېنت تاسو همکارۍ ته رابولي. په دغه پته له مور سره اړیکه ټینګه کړئ maqalat@afghan-german.de
یادښت: دلېکنې د لیکنيزې بڼې پازوالي د لیکوال په غاړه ده ، هيله من یو خپله لیکنه له رالیږلو مخکې په څیر و لولئ