

Hydrogen, Water – Hidro, Nước

Nguyễn Quân Bá Hồng*

Ngày 10 tháng 3 năm 2023

Tóm tắt nội dung

[EN] This text is a collection of problems, from easy to advanced, about *hydrogen & air*. This text is also a supplementary material for my lecture note on Elementary Chemistry grade 8, which is stored & downloadable at the following link: [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/lecture](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/lecture)¹. The latest version of this text has been stored & downloadable at the following link: [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/hydrogen](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/hydrogen)².

[VI] Tài liệu này là 1 bộ sưu tập các bài tập chọn lọc từ cơ bản đến nâng cao về *oxi & không khí*. Tài liệu này là phần bài tập bổ sung cho tài liệu chính – bài giảng [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/lecture](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/lecture) của tác giả viết cho Hóa Sơ Cấp lớp 8. Phiên bản mới nhất của tài liệu này được lưu trữ & có thể tải xuống ở link sau: [GitHub/NQBH/hobby/elementary chemistry/grade 8/hydrogen](https://github.com/NQBH/hobby/elementary_chemistry/grade_8/hydrogen).

Mục lục

1	Wikipedia's	2
1.1	Wikipedia/Hydrogen	2
1.1.1	Properties	2
1.1.2	History	2
1.1.3	Cosmic Prevalence & Distribution	2
1.1.4	Production	2
1.1.5	Applications	2
1.1.6	Biological Reactions	2
1.1.7	Safety & Precautions	2
1.2	Wikipedia/Water	2
2	Tính Chất của Hydro. Phản Ứng Oxi Hóa–Khử	2
2.1	Tính chất của Hydro	2
2.2	Ứng dụng của Hydro	2
3	Điều Chế Hydro. Phản Ứng Thế	4
4	Nước, Acid, Base, Muối	5
5	Miscellaneous	5
	Tài liệu	6

*Independent Researcher, Ben Tre City, Vietnam

e-mail: nguyenquanbahong@gmail.com; website: <https://nqbh.github.io>.

¹URL: https://github.com/NQBH/hobby/blob/master/elementary_chemistry/grade_8/NQBH_elementary_chemistry_grade_8.pdf.

²URL: https://github.com/NQBH/hobby/blob/master/elementary_chemistry/grade_8/hydrogen/NQBH_hydrogen.pdf.

1 Wikipedia's

1.1 Wikipedia/Hydrogen

"Hydrogen is the **chemical element** with the **symbol** H & **atomic number** 1. Hydrogen is the lightest element. At **standard conditions** hydrogen is a **gas** of **diatomic molecule** having the **formula** H₂. It is **colorless**, **odorless**, **tasteless**, non-toxic, & highly **combustible**. Hydrogen is the **most abundant** chemical substance in the **universe**, constituting roughly 75% of all **normal matter**. **Stars** such as the **Sun** are mainly composed of hydrogen in the **plasma state**. Most of the hydrogen on Earth exists in **molecular forms** such as **water** & **organic compounds**. For the most common **isotope** of hydrogen (symbol ¹H) each **atom** has 1 **proton**, 1 **electron**, & no **neutrons**.

In the early **universe**, the formation of protons, the nuclei of hydrogen, occurred during the 1st second after the **Big Bang**. The emergence of neutral hydrogen atoms throughout the universe occurred about 370000 years later during the **recombination epoch**, when the **plasma** had cooled enough for **electrons** to remain bound to protons.

Hydrogen is **nonmetallic** (except it becomes **metallic** at extremely high pressures) & readily forms a single **covalent bond** with most nonmetallic elements, forming compounds such as water & nearly all **organic compounds**. Hydrogen plays a particularly important role in **acid–base reactions** because these reactions usually involve the exchange of protons between soluble molecules. In **ionic compounds**, hydrogen can take the form of a negative charge (i.e., **anion**) where it is known as a **hydride**, or as a positively charged (i.e., **cation**) **species** denoted by the symbol H⁺. The H⁺ cation is simply a **proton** (symbol p) but its behavior in **aqueous solutions** & in **ionic compounds** involves **screening** of its **electric charge** by nearby **polar** molecules or anions. Because hydrogen is the only neutral atom for which the **Schrödinger equation** can be solved analytically, the study of its energetics & chemical bonding has played a key role in the development of **quantum mechanics**.

Hydrogen gas was 1st artificially produced in the early 16th century by the reaction of acids on metals. In 1766–1781, **Henry Cavendish** was the 1st to recognize that hydrogen gas was a discrete substance, & that it produces water when burned, the property for which it was later named: in Greek, hydrogen means "water-former".

Industrial production is mainly from **steam reforming** of **natural gas**, oil reforming, or **coal gasification**. A small percentage is also produced using more energy-intensive methods such as the **electrolysis of water**. Most hydrogen is used near the site of its production, the 2 largest uses being **fossil fuel** processing (e.g., **hydrocracking**) & **ammonia** production, mostly for the fertilizer market. It can be burned to produce heat or combined with oxygen in **fuel cells** to generate electricity directly, with water being the only emissions at the point of usage. Hydrogen atoms (but not gaseous molecules) are problematic in **metallurgy** because they can **embrittle** many metals." – Wikipedia/hydrogen

1.1.1 Properties

1.1.2 History

1.1.3 Cosmic Prevalence & Distribution

1.1.4 Production

1.1.5 Applications

1.1.6 Biological Reactions

1.1.7 Safety & Precautions

1.2 Wikipedia/Water

2 Tính Chất của Hydro. Phản Ứng Oxi Hóa–Khử

2.1 Tính chất của Hydro

"**[1]** *Tính chất vật lý*: Hydro là chất khí không màu, không mùi, không vị, là khí nhẹ nhất trong các chất khí, tan rất ít trong nước. **[2]** *Tính chất hóa học*: Khí hydro có tính khử. *Tác dụng với đơn chất*: Khí hydro tác dụng với 1 số đơn chất, e.g., H₂ tác dụng với O₂ tạo thành H₂O. $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{H}_2\text{O}$. *Tác dụng với đơn chất*: Khí hydro tác dụng được với 1 số oxide kim loại khi đun nóng, tạo thành nước & giải phóng kim loại, e.g., $\text{H}_2 + \text{CuO} \xrightarrow{t^\circ} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$, ở phản ứng này, hydro đã chiếm nguyên tố oxi của CuO để tạo ra H₂O & giải phóng đồng." – Trường, 2022, Chap. 5, §1, p. 78

2.2 Ứng dụng của Hydro

"Bơm khí cầu (do rất nhẹ; đèn xì oxi-hydro (do cháy tỏa rất nhiều nhiệt); điều chế 1 số kim loại từ oxide của chúng (do có tính khử ở nhiệt độ cao); sản xuất acid hydrochloric, amoniac, phân đạm, ..., & sản xuất nhiên liệu." – Trường, 2022, p. 79

Bài toán 1 (Trường, 2022, V.1, p. 79). *Cho biết heli He là khí trơ, nó không tác dụng với những chất khác, phân tử khí heli chỉ có 1 nguyên tử & có phân tử khối $M_{\text{He}} = 4\text{đvC}$. Cho biết: (a) Khí He nặng hơn khí H₂ bao nhiêu lần? (b) Ưu điểm & nhược điểm khi dùng khí H₂ & khí He để bơm vào khinh khí cầu. Nên dùng khí H₂ hay khí He? Giải thích. (c) Cần bơm vào bóng thám không để bóng lên cao hơn trong khí quyển thì dùng khí nào?*

Bài toán 2 (Trường, 2022, V.2, p. 79). Khí hydro & khí metan có 1 số điểm giống nhau như: Đều cho ngọn lửa màu xanh, không khói khi cháy trong không khí. Đều tạo ra hỗn hợp nổ khi trộn lẫn với không khí. Đều tạo ra nước khi cháy. Làm thế nào để phân biệt được 2 khí này.

Bài toán 3 (Trường, 2022, V.3, p. 79). Có 5 lọ đựng riêng biệt các chất khí sau: không khí, khí carbonic, oxi, hydro, nitơ. Bằng thí nghiệm nào có thể nhận biết chất khí trong mỗi lọ. Giải thích & viết PTHH.

Bài toán 4 (Trường, 2022, V.4, p. 79). Bằng thí nghiệm hóa học, chứng minh trong thành phần của acid hydrochloric có nguyên tố hydro.

Bài toán 5 (Trường, 2022, V.5, p. 79). Cho 48g CuO tác dụng với khí hydro khi đun nóng. (a) Tính số g đồng điều chế được. (b) Tính thể tích khí H_2 (đktc) cần dùng cho phản ứng trên.

Bài toán 6 (Trường, 2022, V.6, p. 80). Trong phòng thí nghiệm, điều chế sắt bằng cách cho khí H_2 đi qua ống sứ đựng Fe_2O_3 đun nóng & thu được 11.2g sắt. (a) Viết PTHH của phản ứng đã xảy ra. (b) Tính số g Fe_2O_3 đã tham gia phản ứng. (c) Tính số l khí H_2 đã dùng ở đktc.

Bài toán 7 (Trường, 2022, V.7, p. 80). Trong phòng thí nghiệm, dùng CO để khử Fe_3O_4 & dùng H_2 để khử Fe_2O_3 ở nhiệt độ cao. Cho biết trong mỗi phản ứng trên đều có 0.1mol mỗi loại oxide sắt tham gia. (a) Viết PTHH của các phản ứng xảy ra. (b) Tính thể tích khí CO, H_2 ở đktc cần dùng cho mỗi phản ứng trên. (c) Tính số g sắt thu được trong mỗi phản ứng.

Bài toán 8 (Trường, 2022, V.8, p. 80). Có 1 hỗn hợp gồm 75% Fe_2O_3 & 25% CuO. Dùng H_2 (dư) để khử 16g hỗn hợp đó. (a) Tính khối lượng Fe, Cu thu được sau phản ứng. (b) Tính số mol H_2 đã tham gia phản ứng.

Bài toán 9 (Trường, 2022, V.9, p. 80). Dùng H_2 (dư) để khử mg Fe_2O_3 & thu được ng Fe. Cho lượng Fe này tác dụng với dung dịch H_2SO_4 (dư) thì được 2.8l H_2 (đktc). Tính m, n.

Bài toán 10 (An, 2020, 279., p. 143). Viết PTHH của hydro với các oxide kim loại sau: (a) sắt (II, III) oxide; (b) bạc (I) oxide; (c) sắt (III) oxide. Trong những phản ứng trên, chất nào là chất khử? Chất nào là chất oxi hóa?

Bài toán 11 (An, 2020, 280., p. 143). Khử 33.45g chì (II) oxide bằng khí hydro. (a) Tính số gam chì kim loại thu được. (b) Tính thể tích khí hydro (đktc) cần dùng.

Bài toán 12 (An, 2020, 281., p. 143). Cho 8.4g sắt tác dụng với 1 lượng dung dịch HCl vừa đủ. Dẫn toàn bộ lượng khí sinh ra qua 16g đồng (II) oxide nóng. (a) Tính thể tích khí hydro sinh ra (đktc). (b) Tính lượng kim loại đồng thu được sau phản ứng.

Bài toán 13 (An, 2020, 282., p. 143). Khử oxide sắt từ bằng khí hydro ở nhiệt độ cao, thu được 30.24g sắt. Tính khối lượng oxide sắt từ cần dùng.

Bài toán 14 (An, 2020, 283., p. 143). Cho các sơ đồ phản ứng oxi hóa-khử sau. Cân bằng PTHH, xác định chất oxi hóa, chất khử. (a) $Fe_2O_3 + H_2 \longrightarrow Fe + H_2O$; (b) $Al + C \longrightarrow Al_4C_3$; (c) $CuO + Al \longrightarrow Al_2O_3 + Cu$; (d) $Fe_3O_4 + CO \longrightarrow FeO + CO_2$.

Bài toán 15 (An, 2020, 284., p. 143). Cho mg sắt (III) oxide tác dụng với hydro thu được 8.4g sắt. (a) Viết PTHH, xác định chất oxi hóa, chất khử, sự oxi hóa, sự khử. (b) Tính số g sắt (III) oxide đã tham gia phản ứng.

Bài toán 16 (An, 2020, 285., pp. 143–144). Lập các PTHH theo sơ đồ phản ứng sau: (a) sắt (III) oxide + nhôm \rightarrow nhôm oxide + sắt; (b) nhôm oxide + carbon \rightarrow nhôm cacbua + khí cacbon monooxide; (c) hydro sunfua + oxi \rightarrow khí sunfuro + nước; (d) đồng (II) hydroxide \rightarrow đồng (II) oxide + nước; (e) kali oxide + carbon dioxide \rightarrow kali cacbonat. Trong các phản ứng trên, phản ứng nào là phản ứng oxi hóa-khử? Xác định chất oxi hóa, chất khử, sự oxi hóa, sự khử.

Bài toán 17 (An, 2020, 286., p. 144). Hoàn thành PTHH của những phản ứng giữa các chất sau: (a) $Al + O_2 \longrightarrow ?$; (b) $P + O_2 \longrightarrow ?$; (c) $Fe + Cl_2 \longrightarrow ?$; (d) $KClO_3 \longrightarrow ? + ?$; (e) $H_2 + Fe_3O_4 \longrightarrow ? + ?$.

Bài toán 18 (An, 2020, 287., p. 144). Muốn điều chế 42g sắt phải dùng khí nào để khử sắt (III) oxide & cho biết thể tích khí cần phải dùng.

Bài toán 19 (An, 2020, 288., p. 144). Dùng hydro để khử đồng (II) oxide. (a) Nếu khử mg đồng (II) oxit thì thu được bao nhiêu g đồng? (b) Cho m = 20g. Tính kết quả bằng số.

Bài toán 20 (An, 2020, 289., p. 144). Xác định CTPT của Cu_xO_y biết tỷ lệ khối lượng giữa Cu & O trong oxide là 4 : 1. Viết phương trình phản ứng điều chế Cu, $CuSO_4$ từ Cu_xO_y (các chất phản ứng khác tự chọn).

Bài toán 21 (An, 2020, 290., p. 144). Cho sơ đồ phản ứng oxi hóa-khử sau. Cân bằng phương trình phản ứng. Xác định chất oxi hóa, chất khử. (a) $SO_2 + Mg \longrightarrow MgO + S$; (b) $SO_2 + O_2 \longrightarrow SO_3$; (c) $H_2 + SO_2 \longrightarrow H_2O + S$; (d) $S + KClO_3 \longrightarrow SO_2 + KCl$; (e) $CuS + O_2 \longrightarrow CuO + SO_2$.

Bài toán 22 (An, 2020, 291., p. 144). Cân bằng các PTHH sau & xác định chất oxi hóa, chất khử. (a) $N_xO_y + Cu \longrightarrow CuO + N_2$; (b) $Fe + Cl_2 \longrightarrow FeCl_3$; (c) $Fe_xO_y + H_2 \longrightarrow Fe + H_2O$; (d) $NO_2 + C \longrightarrow N_2 + CO_2$.

Bài toán 23 (An, 2020, 292., p. 144). Có 4 ống đựng riêng biệt các khí sau: không khí, khí oxi, khí hydro, khí carbonic. Bằng cách nào có thể phân biệt được các chất khí trong mỗi ống?

- Bài toán 24** (An, 2020, 293., p. 145). (a) 1 oxide base có thành phần % khối lượng của oxi là 7.17%. Tìm CTPT của oxide biết kim loại hóa trị II. (b) Muốn điều chế 31.05g kim loại trên cần bao nhiêu l khí H_2 (đktc)?
- Bài toán 25** (An, 2020, 294., p. 145). Dùng H_2 để khử ag CuO thu được bg Cu. Cho lượng đồng này tác dụng với Cl_2 thu được 33.75g $CuCl_2$. Tính a, b.
- Bài toán 26** (An, 2020, 295., p. 145). Cho hỗn hợp CuO, Fe_2O_3 tác dụng với H_2 ở nhiệt độ thích hợp. Hỏi nếu thu được 26.4g hỗn hợp Cu, Fe, trong đó khối lượng Cu gấp 1.2 lần khối lượng Fe thì cần dùng tất cả bao nhiêu l khí hydro?
- Bài toán 27** (An, 2020, 296., p. 145). Dùng H_2 khử 31.2g hỗn hợp CuO, Fe_3O_4 , trong hỗn hợp khối lượng Fe_3O_4 hơn khối lượng CuO là 15.2g. Tính khối lượng Cu, Fe thu được.
- Bài toán 28** (An, 2020, 297., p. 145). Cho H_2 khử 16g hỗn hợp Fe_2O_3 , CuO, trong đó khối lượng CuO chiếm 25%. (a) Tính khối lượng Fe, Cu thu được sau phản ứng. (b) Tính tổng thể tích H_2 đã tham gia phản ứng.
- Bài toán 29** (An, 2020, 298., p. 145). Cho hỗn hợp PbO, Fe_2O_3 tác dụng với H_2 ở nhiệt độ cao. Hỏi nếu thu được 52.6g hỗn hợp Pb, Fe, trong đó khối lượng Pb gấp 3.696 lần khối lượng Fe thì cần dùng tất cả bao nhiêu l H_2 (đktc)?
- Bài toán 30** (An, 2020, 299., p. 145). Cho 8.4l khí hydro tác dụng với 2.8l khí oxi. Tính số g nước tạo thành, biết các khí đo ở đktc.
- Bài toán 31** (An, 2020, 300., p. 145). Có 1 hỗn hợp gồm 60% Fe_2O_3 & 40% CuO. Dùng H_2 (dư) để khử 20g hỗn hợp đó. (a) Tính khối lượng Fe, Cu thu được sau phản ứng. (b) Tính số mol H_2 đã tham gia phản ứng.
- Bài toán 32** (An, 2020, 301., p. 145). Dùng khí hydro hoặc khí carbon oxide để khử sắt (III) oxide thành sắt. Để điều chế 35g sắt, tính thể tích khí hydro & thể tích khí carbon oxide lần lượt là (các khí đo ở đktc): A. 42l, 21l. B. 42l, 42l. C. 10.5l, 21l. D. 21l, 21l.
- Bài toán 33** (An, 2020, 302., p. 145). Trường hợp nào sau đây chứa 1 khối lượng hydro ít nhất? A. $6 \cdot 10^{23}$ phân tử H_2 . B. $3 \cdot 10^{23}$ phân tử H_2O . C. 0.6g CH_4 . D. 1.5g NH_4Cl .

3 Điều Chế Hydro. Phản Ứng Thế

- Bài toán 34** (An, 2020, 303., p. 146). Lập PTHH & xác định loại phản ứng. (a) sắt + acid hydrochloric \rightarrow ?; (b) kali clorat $\xrightarrow{t^\circ}$?; (c) sắt + đồng sunfat \rightarrow ?; (d) nhôm + oxi \rightarrow ?; (e) nước $\xrightarrow[\text{acid sulfuric}]{\text{điện phân}}$?; (f) khí carbonic + magie \rightarrow ?.
- Bài toán 35** (An, 2020, 304., p. 146). Điện phân 1 lượng nước thu được khí hydro & oxi. Nếu dùng lượng khí H_2 thu được để khử sắt (III) oxide thu được 16.8g. Hỏi phải điện phân bao nhiêu l nước biết $D_{H_2O} = 1g/ml$?
- Bài toán 36** (An, 2020, 305., p. 146). Cho 11.2g sắt tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng có chứa 12.25g H_2SO_4 . (a) Chất nào còn dư sau phản ứng & dư bao nhiêu g? (b) Tính thể tích khí hydro thu được ở đktc.
- Bài toán 37** (An, 2020, 306., p. 146). Cho các kim loại K, Ca, Al lần lượt tác dụng với dung dịch HCl. (a) Nếu cho cùng số mmol của 1 trong các kim loại trên tác dụng với acid HCl thì kim loại nào cho nhiều H_2 hơn? (b) Nếu thu được cùng số mol khí H_2 thì khối lượng kim loại nào ít hơn?
- Bài toán 38** (An, 2020, 307., p. 146). Cho 5.4g Al vào dung dịch H_2SO_4 loãng có chứa 39.2g H_2SO_4 . (a) Chất nào còn dư sau phản ứng & dư bao nhiêu g? (b) Tính thể tích khí hydro thu được ở đktc.
- Bài toán 39** (An, 2020, 308., p. 146). Cho 5.1g hỗn hợp Al, Mg vào dung dịch H_2SO_4 loãng, dư thu được 5.6l khí H_2 (đktc). Tính khối lượng mỗi kim loại ban đầu. Biết phản ứng xảy ra hoàn toàn.
- Bài toán 40** (An, 2020, 309., p. 147). Cho kẽm hoặc sắt tác dụng với dung dịch acid hydrochloride HCl để điều chế khí hydro. Nếu muốn điều chế 2.24l khí hydro (đktc) thì phải dùng số g kẽm hoặc sắt lần lượt là: A. 6.5g, 5.6g. B. 16g, 8g. C. 13g, 11.2g. D. 9.75g, 8.4g.
- Bài toán 41** (An, 2020, 310., p. 147). Điện phân hoàn toàn 2l nước ở trạng thái lỏng (biết khối lượng riêng D của nước là 1kg/l). Tính thể tích khí hydro & thể tích khí oxi thu được.
- Bài toán 42** (An, 2020, 311., p. 147). So sánh thể tích khí hydro (đktc) thu được trong mỗi trường hợp sau: (a) 0.1mol Zn tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng dư. 0.1mol Al tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng dư. (b) 0.2mol Zn tác dụng với dung dịch HCl dư. 0.2mol Al tác dụng với dung dịch HCl dư.
- Bài toán 43** (An, 2020, 312., p. 147). Dùng hydro để khử hoàn toàn ag Fe_2O_3 & thu được bg Fe. Cho lượng sắt này tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng dư thì thu được 5.6l khí H_2 (ở đktc). Tính a, b.
- Bài toán 44** (An, 2020, 313., p. 147). Cho lá sắt có khối lượng 50g vào 1 dung dịch đồng sunfat. Sau 1 thời gian, nhấc lá sắt ra thì khối lượng lá sắt là 51g. Tính số mol muối sắt tạo thành sau phản ứng biết tất cả đồng sinh ra bám trên bề mặt lá sắt.
- Bài toán 45** (An, 2020, 314., p. 147). Nhúng 1 lá nhôm vào dung dịch $CuSO_4$. Sau phản ứng lấy lá nhôm ra thấy khối lượng dung dịch nhẹ đi 1.38g. Tính khối lượng nhôm đã phản ứng.

4 Nước, Acid, Base, Muối

Bài toán 46 (An, 2020, 315., p. 147). (a) Viết công thức các acid & base tương ứng với các oxide sau: MgO , Al_2O_3 , SO_2 , SiO_2 , SO_3 , CO_2 , P_2O_5 , N_2O_5 , Fe_2O_3 . (b) Cho các CTHH: CaCO_3 , Na_2SO_3 , Cu_2O , Na_2O , HCl , ZnSO_4 , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, H_3PO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, CO , CO_2 , NO , KHSO_4 , N_2O_5 , Fe_2O_3 , SO_3 , P_2O_5 , HNO_3 , H_2O , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, Na_3PO_4 , CaO , CuO , NaHCO_3 , FeO . Gọi tên từng chất & cho biết mỗi chất thuộc loại nào.

Bài toán 47 (An, 2020, 316., p. 148). Cho 1 hỗn hợp chứa 4.6g natri & 3.9g kali tác dụng với nước. (a) Viết PTHH. (b) Tính thể tích khí hydro thu được (đktc). (c) Dung dịch sau phản ứng làm biến đổi màu giấy quỳ tím như thế nào?

Bài toán 48 (An, 2020, 317., p. 148). Cho các nguyên tố hóa học: natri, đồng, photpho, magie, nhôm, carbon, lưu huỳnh. (a) Viết công thức các oxide của những nguyên tố này theo hóa trị cao nhất của chúng. (b) Viết PTHH của các oxide trên (nếu có) với nước. (c) Dung dịch nào phản ứng làm biến đổi màu giấy quỳ tím?

Bài toán 49 (An, 2020, 318., p. 148). Nếu cho 210kg vôi sống CaO tác dụng với nước. Tính lượng $\text{Ca}(\text{OH})_2$ thu được theo lý thuyết. Biết vôi sống có 10% tạp chất không tác dụng với nước.

Bài toán 50 (An, 2020, 319., p. 148). Cho các CTHH: CaCl_2 , Cu_2O , Na_2O , KSO_4 , $\text{Al}(\text{SO}_4)_3$, Na_2PO_4 , AlO_3 , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, CuOH , MgNO_3 , NaCO_3 , CaCO_3 , $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, FeCO_3 . Sửa các CTHH sai.

Bài toán 51 (An, 2020, 320., p. 148). Viết các phương trình biểu diễn chuyển hóa sau: (a) $\text{Na} \longrightarrow \text{Na}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH}$; (b) $\text{Ca} \longrightarrow \text{CaO} \longrightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3$; (c) $\text{H}_2 \longrightarrow \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{NaOH}$; (d) $\text{CuO} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{H}_2$; (e) $\text{Cu} \longrightarrow \text{CuO} \longrightarrow \text{Cu}$.

Bài toán 52 (An, 2020, 321., p. 148). Cho biết gốc acid & tính hóa trị của gốc acid trong các acid sau: H_2S , HNO_3 , H_2SO_4 , H_2SiO_3 , H_3PO_4 , HClO_4 , $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, CH_3COOH .

Bài toán 53 (An, 2020, 322., p. 148). Viết công thức của các hydroxide ứng với các kim loại sau: natri, canxi, crom, bari, kali, đồng, kẽm, sắt, cho biết hóa trị của crom là III, của đồng là II, & của sắt là III.

Bài toán 54 (An, 2020, 323., pp. 148–149). (a) Lập các PTHH theo sơ đồ sau: kali oxide + nước \rightarrow kali hydroxide, kẽm + acid sulfuric \rightarrow kẽm sunfat + hydro, magie oxide + acid nitric \rightarrow magie nitrat + nước, canxi + acid phosphoric \rightarrow canxi photphat + hydro, oxi sắt từ $\text{FeO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$ + acid hydrochloric \rightarrow sắt (II) clorua + sắt (III) clorua + nước. (b) Cho 8.6g hỗn hợp Ca , CaO tác dụng với nước dư, thu được 1.68l khí hydro (đktc). Tính khối lượng mỗi chất có trong hỗn hợp. Làm thế nào biết được dung dịch sau phản ứng là acid hay base?

5 Miscellaneous

Bài toán 55 (An, 2020, 324., p. 149). Trong bình đốt khí, dùng tia lửa điện để đốt 1 hỗn hợp gồm 28cm³ hydro & 20cm³ oxy. (a) Sau phản ứng có thừa khí nào không? Thừa bao nhiêu cm³? (b) Tính khối lượng nước tạo thành. Biết các thể tích khí đo ở đktc.

Bài toán 56 (An, 2020, 325., p. 149). Cho lá kẽm có khối lượng 50g vào dung dịch đồng sunfat. Sau thời gian phản ứng kết thúc thì khối lượng lá kẽm là 49.82g. Tính: (a) Khối lượng kẽm đã tác dụng. (b) Khối lượng đồng sunfat có trong dung dịch.

Bài toán 57 (An, 2020, 326., p. 149). Có 4 chất rắn ở dạng bột là Al , Cu , Fe_2O_3 , CuO . Nếu chỉ dùng thuốc thử là dung dịch HCl thì có thể phân biệt 4 chất trên được không? Nếu có thì viết các PTHH.

Bài toán 58 (An, 2020, 327., p. 149). Có 4 lọ mất nhãn đựng riêng biệt: nước cất, dung dịch acid HCl , dung dịch KOH , dung dịch KCl . Nêu cách phân biệt các chất trên.

Bài toán 59 (An, 2020, 328., p. 149). Hoàn thành các PTHH: (a) $\text{Mg} + \text{HCl} \longrightarrow ?$; (b) $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow ?$; (c) $\text{MgO} + \text{HCl} \longrightarrow ?$; (d) $\text{CaO} + \text{H}_3\text{PO}_4 \longrightarrow ?$; (e) $\text{CaO} + \text{HNO}_4 \longrightarrow ?$.

Bài toán 60 (An, 2020, 329., p. 150). (a) Viết công thức của các muối sau: kali clorua, canxi nitrat, đồng sunfat, natri sunfit, natri nitrat, canxi photphat, đồng carbonat. (b) Cho biết các chất dưới đây thuộc loại hợp chất nào, viết công thức của các chất đó: natri hydroxide, khí carbonic, khí sunfuro, sắt (III) oxide, muối ăn, acid hydrochloric, acid phosphoric.

Bài toán 61 (An, 2020, 330., p. 150). (a) Từ những hóa chất cho sẵn: KMnO_4 , Fe , dd CuSO_4 , dd H_2SO_4 loãng, viết các PTHH để điều chế các chất theo sơ đồ chuyển hóa: $\text{Cu} \rightarrow \text{CuO} \rightarrow \text{Cu}$. (b) Khi điện phân nước thu được 2 thể tích H_2 & 1 thể tích khí O_2 (cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất). Từ kết quả này, chứng minh CTHH của nước.

Bài toán 62 (An, 2020, 331., p. 150). Khử 50g hỗn hợp đồng (II) oxide & sắt (II) oxide bằng khí hydro. Tính thể tích khí hydro cần dùng, biết trong hỗn hợp, đồng (II) oxide chiếm 20% về khối lượng. Các phản ứng đó thuộc loại phản ứng gì?

Bài toán 63 (An, 2020, 332., p. 150). Dùng khí H_2 để khử 50g hỗn hợp A gồm đồng (II) oxide & sắt (III) oxide. Biết trong hỗn hợp sắt (III) oxit chiếm 80% khối lượng. Tính thể tích khí H_2 cần dùng.

Bài toán 64 (An, 2020, 333., p. 150). Cho các chất: nhôm, oxi, nước, đồng sunfat, sắt, acid hydrochloric. Điều chế đồng, đồng (II) oxide, nhôm clorua (bằng 2 phương pháp) & sắt (II) clorua. Viết các phương trình phản ứng.

Bài toán 65 (An, 2020, 334., p. 150). Cho 60.5g hỗn hợp gồm 2 kim loại Zn, Fe tác dụng với dung dịch acid hydrochloric. Thành phần % về khối lượng của Fe trong hỗn hợp là 46.289%. Tính: (a) Khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp. (b) Thể tích khí H_2 (đktc) sinh ra khi cho hỗn hợp 2 kim loại trên tác dụng với dung dịch acid hydrochloric. (c) Khối lượng các muối tạo thành.

Bài toán 66 (An, 2020, 335., p. 150). Cho 22.4g sắt tác dụng với dung dịch loãng có chứa 24.5g acid H_2SO_4 . (a) Tính thể tích khí H_2 thu được ở đktc. (b) Chất nào thừa sau phản ứng? Thừa bao nhiêu g?

Bài toán 67 (An, 2020, 336., p. 151). (a) Để đốt cháy 68g hỗn hợp khí hydro & khí CO cần 89.6l khí oxi (đktc). Xác định thành phần % của hỗn hợp ban đầu. Nêu các phương pháp giải bài toán. (b) Khi khử 1.20g oxide của 1 kim loại, trong đó kim loại có hóa trị cao nhất, cần dùng 335cm³ khí hydro (ở đktc). Xác định kim loại đó.

Tài liệu

An, Ngô Ngọc (2020). 400 Bài Tập Hóa Học 8. Nhà Xuất Bản Đại Học Sư Phạm, p. 215.

Trường, Nguyễn Xuân (2022). Bài Tập Nâng Cao Hóa Học 8. Tái bản lần thứ 18. Nhà Xuất Bản Giáo Dục Việt Nam, p. 211.