

2021-2022年高一上册第二次月考化学试卷（河南省郑州第四十七中）

1. 选择题

下列物质中，不能由单质直接化合生成的是()

①CuS ②Fe₂S₃ ③SO₃ ④H₂S ⑤FeCl₂ ⑥CuCl₂

A.①②③⑤ B.①②③④ C.①②④⑤ D.①②③④⑤⑥

2. 选择题

用N_A表示阿伏加德罗常数的值，下列叙述中正确的是()

①用1L1mol/L的FeCl₃溶液制Fe(OH)₃胶体，该胶体中含Fe(OH)₃胶粒数为N_A个

②标准状况下，22.4LSO₃含N_A个分子

③标准状况下，22.4LCI₂于水，转的电子数目为0.1N_A

④常温下，含0.2molH₂SO₄的浓硫酸与足量铜反应，生成SO₂的分子数小于0.1 N_A

⑤142gNa₂SO₄和Na₂HPO₄固体混合物中，阴、阳离子总数为3 N_A

⑥N_A个Fe(OH)₃胶体粒子的质量为107g

A.①③④ B.①⑥ C.④⑤ D.②③⑥

3. 选择题

同温同压下，三个等体积的干燥圆底烧瓶中分别充满①HCl ②NO₂ ③体积比为1:1的NO₂和O₂，进行喷泉实验。经充分反应后烧瓶内溶质的物质的量浓度之比为

A.1: 1 :1 B.4: 4 :5 C.5: 5 :4 D.15: 10 :12

4. 选择题

常温下，将SO₂气体通入BaCl₂溶液至饱和，未见沉淀生成，继续通入另一种气体有沉淀产生。则通入的该气体可能是()

①NO₂ ②O₂ ③Cl₂ ④SO₃ ⑤NH₃ ⑥H₂S

A.①②③⑤ B.①③④⑤⑥ C.②③④⑤⑥ D.①②③④⑤⑥

5. 选择题

下列除杂试剂的选择或除杂操作正确的是()

选项	括号内为杂质	除杂试剂	除杂操作
----	--------	------	------

A	CO ₂ (SO ₂)	饱和Na ₂ CO ₃ 溶液	将气体通过足量的Na ₂ CO ₃ 溶液
---	------------------------------------	--------------------------------------	--

B	Na ₂ O ₂ (Na ₂ O)固体	O ₂	在纯氧气中加热
---	--	----------------	---------

C	NO ₂ (NO)	H ₂ O	将气体通入水中
---	----------------------	------------------	---------

D	NH ₃ (H ₂ O)	浓硫酸	气体通入浓硫酸
---	------------------------------------	-----	---------